PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

11-322871

(43)Date of publication of application: 26.11.1999

(51)Int.CI.

C08F297/08 C08F 4/654

(21)Application number: 10-296442

(71)Applicant: MITSUBISHI CHEMICAL CORP

(22)Date of filing:

19.10.1998

(72)Inventor: YAMAMOTO NAOHIRO

HAYAKAWA MASARU

(30)Priority

Priority number: 10 59504

Priority date: 11.03.1998

Priority country: JP

(54) IMPACT RESISTANT PROPYLENE BLOCK COPOLYMER

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain the subject rubber-like copolymer with no need of adding any elastomer ingredient, having high stiffness and impact resistance and excellent in fluidity and appearance by preparing in a specified process.

SOLUTION: This copolymer is obtained by employing following steps in the presence of a catalyst including a solid catalyst component including Mg, Ti, a halogen and an electron donor and an organic aluminum compound: a propylene monopolymer or a propylene/ethylene random copolymer containing $\leq 5\%$ ethylene is obtained by reacting propylene or a propylene/ethylene mixture in the first step and, thereafter, the copolymer is obtained by polymerizing the propylene/ethylene mixture in the second step. The copolymer has such properties as ≥ 10 g/10 min MFR, 50–80 wt.% polymer block obtained in the first step, 20–50 wt.% polymer block obtained in the second step and intrinsic viscosity satisfying the formula in which $[\eta]h$ is the former intrinsic viscosity and $[\eta]r$ is the latter intrinsic viscosity.

1. 2≤ [η] r/[η] h≤5. C

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

15

(11)特許出願公開番号

特開平11-322871

(43)公開日 平成11年(1999)11月26日

(51) Int.Cl.*

識別配号

COBF 297/08 4/654

FΙ C08F 297/08 4/654

審査請求 未請求 請求項の数4 OL (全 21 頁)

(21)出顧番号

特膜平10-296442

(22)出鎮日

平成10年(1998)10月19日

(32) 優先日

(31) 優先権主張番号 特顧平10-59504

平10(1998) 3月11日

(33) 優先権主張国

日本(JP)

(71) 出廣人 000005968

三菱化学株式会社

東京都千代田区丸の内二丁目5番2号

(72) 発明者 山本 直弘

茨城県鹿島郡神栖町東和田7番地1 三菱

化学株式会社鹿岛事業所内

(72) 発明者 早川 優

三重県四日市市東邦町1番地 日本ポリケ

ム株式会社四日市技術センター内

(74)代理人 弁理士 長谷川 曉司

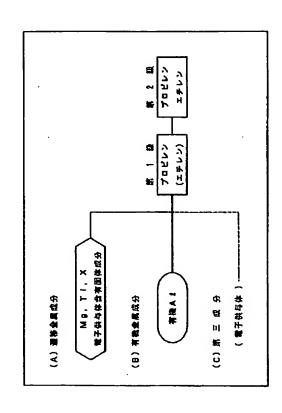
(54) 【発明の名称】 耐衝撃性プロピレンプロック共重合体

(57)【要約】

(修正有)

【課題】 エラストマー成分の添加操作の必要のない高 剛性かつ高衝撃強度で流動性および外観の優れたプロピ レンプロック共重合体の提供。

【解決手段】 Mg、Ti、ハロゲン、及び電子供与体 を含有する固体触媒成分、並びに有機アルミニウム化合 物からなる触媒の存在下に、プロピレンまたはプロピレ ン/エチレン混合物を一段あるいは多段に重合させてプ ロピレン単独重合体またはエチレン含量5重量%以下の プロピレンエチレンランダム共重合体を形成させる第1 重合工程で50~80重量%、プロピレン/エチレン混 合物を一段あるいは多段に重合させてゴム状プロピレン エチレン共重合体を形成させる第2重合工程で20~5 0重量%。第1、第2重合工程で生成した重合体の 「n]に一定の関係があり、MFR10g/10分以上 ゲル数一定数以下のプロピレンブロック共重合体。



9 4

【特許請求の範囲】

【請求項1】 Mg、Ti、ハロゲン、及び電子供与体 を含有する固体触媒成分、並びに有機アルミニウム化合 物からなる触媒の存在下に、下記の重合工程(a)を実 施して製造された下記(b)から(g)の条件を満たす 耐衝撃性プロピレンブロック共重合体。

(a) プロピレンまたはプロピレン/エチレン混合物を 一段あるいは多段に重合させてプロピレン単独重合体ま たはエチレン含量5重量%以下のプロピレンエチレンラ ンダム共重合体を形成させる第1重合工程と、プロピレ ン/エチレン混合物を一段あるいは多段に重合させてゴ ム状プロピレンエチレン共重合体を形成させる第2重合

1. $2 \le [\eta] \text{ r} / [\eta] \text{ h} \le 5.$ 0

- (f) 第2重合工程で製造される重合体成分のプロピレ ン/エチレンの重合比が70/30~48/52、
- (g) プロピレンブロック共重合体のゲル数が、平面2 5 cm^2 、厚さ0. 5 mmの射出成形品において、ゲル サイズ50μm以上のものが、150個以下、

【請求項2】 プロピレンブロック共重合体のゲル数 が、平面25cm2、厚さ0.5mmの射出成形品にお いて、ゲルサイズ300μm以上のものが、5個以下で ある請求項1記載の耐衝撃性プロピレンブロック共重合 体。

【請求項3】 MFRが20g/10分以上である請求 項1または2記載の耐衝撃性プロピレンブロック共重合

【請求項4】 第1重合工程が単槽連続重合であり、第 2 重合工程が単槽連続重合である請求項1~3いずれか に記載の耐衝撃性プロピレンブロック共重合体。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は高剛性かつ高衝撃強 度で流動性および外観の優れたプロピレンブロック共重 合体に関する。

[0002]

【従来の技術】結晶性重合体を製造する第1重合工程と ゴム状共重合体を製造する第2重合工程によって得られ るプロピレンブロック共重合体は、優れた剛性ー衝撃バ ランスを持ち、特に射出成形品として様々な分野に使用 されている。射出成形品の使用目的により所望される衝 撃強度は異なり、高衝撃強度が要求される分野において はゴム状プロピレンエチレン共重合体量を多くする必要 がある。従来のスラリー法においては該共重合体が溶媒 成分に溶出するため充分な共重合体含量を確保すること ができなかった。該共重合体の溶媒成分への溶出を防止 するために該重合を気相重合で行う方法が種々提唱され ている。しかしながら自動車のバンパー材や自動車内装 材の一部など特に高い衝撃強度が要求される分野におい ては、エラストマー成分のブレンド無くしては衝撃強度 を満足することが出来なかった。

工程からなる重合工程。

- (b) プロピレンブロック共重合体のMFRが10g/ 10分以上、
- (c) 第1重合工程で製造される重合体部分が全重合体 に対して50~80重量%、
- (d) 第2重合工程で製造される重合体部分が全重合体 に対して20~50重量%、
- (e) 第1重合工程で製造される重合体の極限固有粘度 [η] hと第2重合工程で製造される重合体の極限固有 粘度 [η] rの比が式(1) を満たす、

【数1】

式 (1)

【0003】一方樹脂の流れ性の指標であるMFRは、 射出成形品外観(フローマークといわれる波状流れ模 様、ヒケといわれる表面の凹部)の向上、射出成形時の 樹脂圧力の低下、射出成形時の成形サイクル時間の短縮 を考えると高い方が有利である。しかしながらMFRを 高くするためには第1重合工程もしくは第2重合工程の ポリマーの分子量を下げる必要がある。

【0004】第1重合工程の分子量を下げると、ゴム状 プロピレンエチレン共重合体がゲル状の塊りとなり成形 品に均一に分散せず射出成形品の外観を損なうだけでな く射出成形品の面衝撃強度が著しく低下する。該ゲル状 物の消去は造粒時の押し出しスクリュー構成を強混練タ イプにしたり、2軸押出機等で繰り返し造粒をすること で可能である。しかしながら生産効率の悪化、繰り返し 造粒によるコスト増大に繋がる。第2重合工程の分子量 を下げるとパウダーの粘着性が悪化し配管および回転機 器等での付着や閉塞を引き起こすだけでなく、品質的に も剛性や表面硬度の低下をもたらす。高剛性かつ高衝撃 強度で流動性および外観の優れたプロピレンブロック共 重合体を安定的に安価に製造する技術が待ち望まれてい た。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、前述の問題 点を解決して、エラストマー成分の添加操作を必要とし ない高剛性かつ高衝撃強度で流動性および外観の優れた プロピレンブロック共重合体を提供するものである。

【課題を解決するための手段】本発明者らは、前述の問 題点を解決すべく鋭意検討研究の結果、特定のプロピレ ンプロック共重合体を製造することにより、前述の問題 点を解決できることを見いだし本発明に到った。すなわ ち、本発明によるプロピレンプロック重合体は、Mg、 Ti、ハロゲン、及び電子供与体を含有する固体触媒成 分、並びに有機アルミニウム化合物からなる触媒の存在 下に、下記の重合工程(a)を実施して製造された下記 (b) から(g) の条件を満たす耐衝撃性プロピレンブ ロック共重合体にある。

- (a) プロピレンまたはプロピレン/エチレン混合物を一段あるいは多段に重合させてプロピレン単独重合体またはエチレン含量5重量%以下のプロピレンエチレンランダム共重合体を形成させる第1重合工程と、プロピレン/エチレン混合物を一段あるいは多段に重合させてゴム状プロピレンエチレン共重合体を形成させる第2重合工程からなる重合工程。
- (b) プロピレンブロック共重合体のMFRが10g/ 10分以上、

1. $2 \le [\eta] \text{ r} / [\eta] \text{ h} \le 5. 0$

【0008】(f)第2重合工程で製造される重合体成分のプロピレン/エチレンの重合比が70/30~48/52、

(g) プロピレンブロック共重合体のゲル数が、平面 2 $5~{
m cm}^2$ 、厚さ 0. $5~{
m mm}$ の射出成形品において、ゲルサイズ $5~0~{
m \mu}$ m以上のものが、 $1~5~0~{
m GU}$ 下、

[0009]

【発明の実施の形態】本発明は、特定の触媒の存在下に、第1重合工程においてプロピレン単独重合体またはエチレン含量5重量%以下のプロピレンエチレン共重合体が重合され、次いで、第2重合工程においてゴム状プロピレンエチレン共重合体が重合される。本発明においては、Mg、Ti、ハロゲン及び電子供与体並びに有機アルミニウム化合物からなる触媒の存在下に(共)重合が行なわれ、触媒として例えば次のものが使用される。

【0010】(プロピレン重合用触媒)本発明に用いられる触媒は、下記の成分(A)、成分(B)必要に応じて成分(C)を組み合わせることによって調製することができる。ここで「組み合わせてなる」ということは、成分が挙示のもの(すなわち、成分(A)、成分(B)または成分(C))のみであるということを意味するものではなく、本発明の効果を損なわない範囲で他の成分が共存することを排除しない。

【0011】(1)固体触媒成分

固体触媒成分(成分(A))は、固体成分(成分(A 1))または固体成分(A1)と特定のケイ素化合物 (成分(A2))の接触生成物である。このような成分 (A)は、上記二成分以外の合目的的な他の成分共存を 排除しない。

成分(A1)

固体成分は、チタン、マグネシウムおよびハロゲンを必 須成分として含有してなるプロピレンの立体規則性重合 用固体成分である。ここで「必須成分として含有し」と いうことは、挙示の三成分以外に合目的的な他元素を含 んでいてもよいこと、これらの元素はそれぞれが合目的 的な任意の化合物として存在してもよいこと、ならびに

- (c) 第1 重合工程で製造される重合体部分が全重合体 に対して50~80重量%、
- (d)第2重合工程で製造される重合体部分が全重合体 に対して20~50重量%、
- (e) 第1重合工程で製造される重合体の極限固有粘度 [η] hと第2重合工程で製造される重合体の極限固有

[0007]

【数2】

0 式(1)

これら元素は相互に結合したものとして存在してもよい ことを示すものである。

【0012】チタン、マグネシウムおよびハロゲンを含 む固体成分そのものは公知のものである。例えば、特開 昭53-45688号、同54-3894号、同54-31092号、同54-39483号、同54-945 91号、同54-118484号、同54-13158 9号、同55-75411号、同55-90510号、 同55-90511号、同55-127405号、同5 5-147507号、同55-155003号、同56 -18609号、同56-70005号、同56-72 001号、同56-86905号、同56-90807 号、同56-155206号、同57-3803号、同 57-34103号、同57-92007号、同57-121003号、同58-5309号、同58-531 0号、同58-5311号、同58-8706号、同5 8-27732号、同58-32604号、同58-3 2605号、同58-67703号、同58-1172 06号、同58-127708号、同58-18370 8号、同58-183709号、同59-149905 号、同59-149906号、同63-108008号 各公報等に記載のものが使用される。

【0013】本発明において使用されるマグネシウム源となるマグネシウム化合物としては、マグネシウムジハライド、ジアルコキシマグネシウム、アルコキシマグネシウムハライド、マグネシウムオキシハライド、ジアルキルマグネシウム、酸化マグネシウム、水酸化マグネシウム、マグネシウムのカルボン酸塩等が挙げられる。これらの中でもマグネシウムジハライド、ジアルコキシマグネシウム等のMg(OR 7) $_{2-p}$ X $_p$ (ここで、R 7 は炭化水素基、好ましくは炭素数 $1\sim10$ 程度のものであり、Xはハロゲンを示し、pは $0\leq p\leq 2$ である。)で表されるマグネシウム化合物が好ましい。

【0014】またチタン源となるチタン化合物としては、一般式Ti(OR^8) $_{4-q}$ X_q (ここで、 R^8 は炭化水素基、好ましくは炭素数 $1\sim10$ 程度のものであり、Xはハロゲンを示し、qは $0\leq q\leq 4$ である。)で表される化合物が挙げられる。具体例としては、Ti Cl $_4$ 、Ti Br $_4$ 、Ti (OC_2 H_5) Cl $_3$ 、Ti (OC_2 H_5) $_2$ Cl $_2$ 、Ti (OC_2 H_5) $_3$ Cl

【0015】また、TiX'4(ここで、X'はハロゲンである。)に後述する電子供与体を反応させた分子化合物をチタン源として用いることもできる。そのような分子化合物の具体例としては、 $TiCl_4 \cdot CH_3$ CO C_2 H_5 、 $TiCl_4 \cdot CH_3$ CO2 C_2 H_5 、 $TiCl_4 \cdot CH_3$ COCl、 $TiCl_4 \cdot C_6$ H_5 COCl、 $TiCl_4 \cdot C_6$ H_5 COCl、 $TiCl_4 \cdot C_6$ H_5 CO2 C_2 H_5 、 $TiCl_4 \cdot Cl$ COCl 、 $TiCl_4 \cdot Cl$ $Cl_4 \cdot Cl_4 \cdot Cl$ $Cl_4 \cdot Cl_4 \cdot Cl$

【0016】また、 $TiCl_3$ ($TiCl_4$ を水素で還元したもの、アルミニウム金属で還元したもの、あるいは有機金属化合物で還元したもの等を含む)、 $TiBr_3$ 、Ti (OC_2 H_5) Cl_2 、 $TiCl_2$ 、ジシクロペンタジエニルチタニウムジクロライド、シクロペンタジエニルチタニウムトリクロライド等のチタン化合物の使用も可能である。これらのチタン化合物の中でも<math>Ti Cl_4 、Ti (OC_2 H_5) Cl_3 等が好ましい。

【0017】ハロゲンは、上述のマグネシウムおよび/またはチタンのハロゲン化合物から供給されるのが普通であるが、他のハロゲン源、例えばA1C13等のアルミニウムのハロゲン化物やSiC14等のケイ素のハロゲン化物、PC13、PC15等のリンのハロゲン化物、WC16等のタングステンのハロゲン化物、MoC15等のモリブデンのハロゲン化物といった公知のハロゲン化剤から供給することもできる。触媒成分中に含まれるハロゲンは、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素またはこれらの混合物であってもよく、特に塩素が好ましい。

【0018】本発明に用いる固体成分は、上記必須成分の他にAl $(OC_2H_5)_3$ 、Al $(O-i-C_3H_7)_3$ 、Al $(OCH_3)_2$ Cl 等のアルミニウム化合物およびB $(OCH_3)_3$ 、B $(OC_2H_5)_3$ 、B

(OC6 H₅) 3 等のホウ素化合物等の他成分の使用も可能であり、これらがアルミニウムおよびホウ素等の成分として固体成分中に残存することは差支えない。さらに、この固体成分を製造する場合に、電子供与体を内部ドナーとして使用して製造することもできる。特に、成分(A2)を使用しない場合には電子供与体が添加される。

【0019】この固体成分の製造に利用できる電子供与体(内部ドナー)としては、アルコール類、フェノール類、ケトン類、アルデヒド類、カルボン酸類、有機酸または無機酸類のエステル類、エーテル類、酸アミド類、酸無水物類のような含酸素電子供与体、アンモニア、アミン、ニトリル、イソシアネートのような含窒素電子供与体、スルホン酸エステルのような含硫黄電子供与体などを例示することができる。

【0020】より具体的には、(イ)メタノール、エタ ノール、プロパノール、ペンタノール、ヘキサノール、 オクタノール、ドデカノール、オクタデシルアルコー ル、ベンジルアルコール、フェニルエチルアルコール、 イソプロピルベンジルアルコールなどの炭素数1ないし 18のアルコール類、(ロ)フェノール、クレゾール、 キシレノール、エチルフェノール、プロピルフェノー ル、イソプロピルフェノール、ノニルフェノール、ナフ トールなどのアルキル基を有してよい炭素数6ないし2 5のフェノール類、(ハ)アセトン、メチルエチルケト ン、メチルイソプチルケトン、アセトフェノン、ベンゾ フェノンなどの炭素数3ないし15のケトン類、 (ニ) アセトアルデヒド、プロピオンアルデヒド、オクチルア ルデヒド、ベンズアルデヒド、トルアルデヒド、ナフト アルデヒドなどの炭素数2ないし15のアルデヒド類、 (ホ) ギ酸メチル、酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸ビニ ル、酢酸プロピル、酢酸オクチル、酢酸シクロヘキシ ル、酢酸エチルセロソルブ、プロピオン酸エチル、酢酸 メチル、吉草酸エチル、ステアリン酸エチル、クロル酢 酸メチル、ジクロル酢酸エチル、メタクリル酸メチル、 クロトン酸エチル、シクロヘキサンカルボン酸エチル、 安息香酸メチル、安息香酸エチル、安息香酸プロピル、 安息香酸プチル、安息香酸オクチル、安息香酸シクロヘ キシル、安息香酸フェニル、安息香酸ベンジル、安息香 酸セロソルブ、トルイル酸メチル、トルイル酸エチル、 トルイル酸アミル、エチル安息香酸エチル、アニス酸メ チル、アニス酸エチル、エトキシ安息香酸エチル、 y ー プチロラクトン、αーバレロラクトン、クマリン、フタ リドなどの有機酸モノエステル、または、フタル酸ジエ チル、フタル酸ジプチル、フタル酸ジヘプチル、コハク 酸ジエチル、マレイン酸ジプチル、1,2ーシクロヘキ サンカルボン酸ジエチル、炭酸エチレン、ノルボルナン ジエニルー1, 2-ジメチルカルボキシラート、シクロ プロパン-1, 2-ジカルボン酸-n-ヘキシル、1, 1-シクロプタンジカルボン酸ジエチルなどの有機酸多 価エステルの炭素数2ないし20の有機酸エステル類、 (へ) ケイ酸エチル、ケイ酸ブチルなどのケイ酸エステ ルのような無機酸エステル類、(ト) アセチルクロリ ド、ベンソイルクロリド、トルイル酸クロリド、アニス 酸クロリド、塩化フタロイル、イソ塩化フタロイルなど

の炭素数2ないし15の際ハライド類、(チ)メチルエ

ーテル、エチルエーテル、イソプロピルエーテル、ブチ

ルエーテル、アルミエーテル、テトラヒドロフラン、ア ニソール、ジフェニルエーテル、2,2-ジメチルー 1, 3-ジメトキシプロパン、2, 2-ジイソプロピル -1, 3-ジメトキシプロパン、2, 2-ジイソブチル -1, 3-ジメトキシプロパン、2-イソプロピル-2 ーイソプチルー1、3ージメトキシプロパン、2ーイソ プロピルー2-s-ブチルー1,3-ジメトキシプロパ ン、2-t-プチル-2-メチル-1, 3-ジメトキシ プロパン、2-t-ブチルー2-イソプロピルー1、3 ージメトキシプロパン、2,2ージシクロペンチルー 1, 3-ジメトキシプロパン、2, 2-ジシクロヘキシ ルー1, 3ージメトキシプロパン、2, 2ージフェニル -1, 3-ジメトキシプロパン、2, 2-ジメチルー 1, 3-ジェトキシプロパン、2, 2-ジイソプロピル -1,3-ジエトキシプロパンなどの炭素数2ないし2 0のエーテル類、(リ)酢酸アミド、安息香酸アミド、 トルイル酸アミドなどの酸アミド類、(ヌ)メチルアミ ン、エチルアミン、ジエチルアミン、トリブチルアミ ン、ピペリジン、トリベンジルアミン、アニリン、ピリ ジン、ピコリン、テトラメチルエチレンジアミンなどの アミン類、 (ル) アセトニトリル、ベンゾニトリル、ト ルニトリルなどのニトリル類、 (ヲ) 2- (エトキシメ チル) -安息香酸エチル、2-(t-プトキシメチル) -安息香酸エチル、3-エトキシー2-フェニルプロピ オン酸エチル、3-エトキシプロピオン酸エチル、3-エトキシー2-s-ブチルプロピオン酸エチル、3-エ トキシー2-tープチルプロピオン酸エチルなどのアル コキシエステル化合物類、(ワ)2-ベンゾイル安息香 酸エチル、2-(4'-メチルベンゾイル) 安息香酸エ チル、2-ベンゾイルー4、5-ジメチル安息香酸エチ ルなどのケトエステル化合物類、(カ) ベンゼンスルホ ン酸メチル、ベンゼンスルホン酸エチル、pートルエン スルホン酸エチル、p-トルエンスルホン酸イソプロピ ル、p-トルエンスルホン酸-n-ブチル、p-トルエ ンスルホン酸-s-ブチルなどのスルホン酸エステル類 等を挙げることができる。これらの電子供与体は、二種 類以上用いることができる。これらの中で好ましいのは 有機酸エステル化合物および酸ハライド化合物であり、 特に好ましいのはフタル酸ジエステル化合物、酢酸セロ ソルブエステル化合物およびフタル酸ジハライド化合物 である。

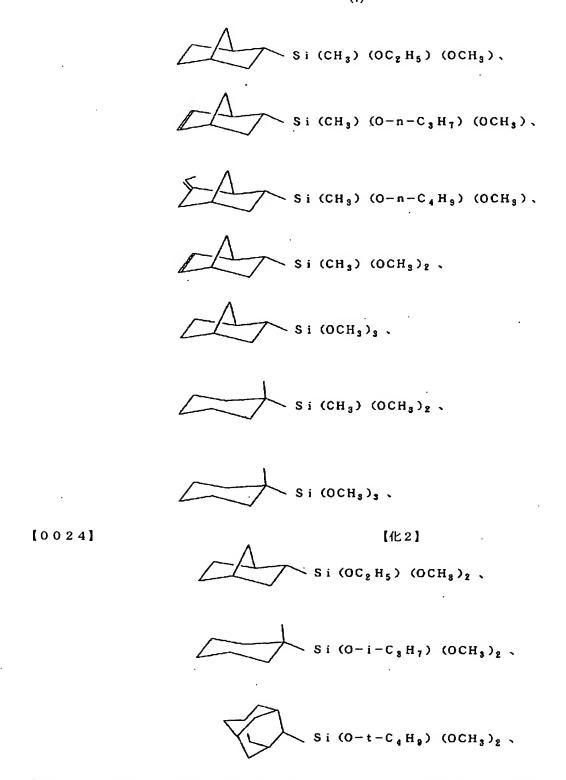
【0021】成分(A2)本発明で電子供与体として用いられるケイ素化合物は、一般式 R^1 R^2 $_{3-m}$ Si (OR 3) $_m$ (ここで、 R^1 は分岐脂肪族炭化水素基または環状脂肪族炭化水素基であり、 R^2 は R^1 と同一もしくは異なる炭化水素基またはヘテロ原子含有炭化水素基であり、 R^3 は炭化水素基であり、mは $1 \le m \le 3$ である。)で表されるものである。このケイ素化合物は、本式のケイ素化合物の複数種の混合物であってもよい。ここで、 R^1 は分岐炭化水素基または環状脂肪族炭化水素

基が用いられる。R¹ が分岐炭化水素基である場合は、 ケイ素原子に隣接する炭素原子から分岐しているものが 好ましい。その場合の分岐基は、アルキル基、シクロア ルキル基またはアリール基(例えば、フェニル基または メチル置換フェニル基)であることが好ましい。さらに 好ましい R^1 は、ケイ素原子に隣接する炭素原子、すな わちα-位炭素原子が2級または3級の炭素原子である ものである。とりわけ、ケイ素原子に結合している炭素 原子が3級のものが好ましい。R¹ が分岐炭化水素基で ある場合の炭素数は通常3~20、好ましくは4~10 である。また、R¹ が環状脂肪族炭化水素基である場合 の炭素数は通常4~20、好ましくは5~10である。 R^2 は R^1 と同一もしくは異なる炭化水素基またはヘテ ロ原子含有炭化水素基が好ましく、炭素数1~20、好 ましくは1~10の炭化水素基あるいはヘテロ原子含有 炭化水素基である。ヘテロ原子としては、酸素原子、イ オウ原子、窒素原子、リン原子、ケイ素原子が好まし い。R³ は炭素数1~20、好ましくは1~10の炭化 水素基である。

【0022】本発明で使用できるケイ素化合物として は、 (OR^3) の一部または全部を(OMe) とした化 合物を用いることができ、その具体例は下記の通りであ る。 (CH₃)₃ CSi (CH₃) (OC₂ H₅) (O CH_3), $(CH_3)_3 CSi (CH_3) (O-n-C$ $_3$ $_{\rm H7}$) (OCH $_3$) , (CH $_3$) $_3$ CS $_1$ (CH $_3$) $(O-i-C_3\ H_7)$ (OCH_3) , $(CH_3)_3\ CS$ $i (CH_3) (O-n-C_4 H_9) (OCH_3)$, (C H_3) 3 CS i (CH3) (O-i-C4 H9) (OC H_3), $(CH_3)_3 CSi (CH_3) (O-s-C_4)$ H_9) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (CH₃) $(O-t-C_4 H_9) (OCH_3), (CH_3)_3 CS$ $i (CH_3) (O-n-C_6 H_{11}) (OCH_3)$, (C H_3) 3 CS i (C_2 H_5) (OC₂ H_5) (OCH 3), $(CH_3)_3 CSi (C_2 H_5) (O-n-C_3)$ H_7) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (C₂ H₅) $(O-i-C_3 H_7) (OCH_3), (CH_3)_3 CS$ $i (C_2 H_5) \cdot (O-n-C_4 H_9) (OCH_3)$. $(CH_3)_3 CSi (C_2 H_5) (O-i-C_4 H_9)$ (OCH_3) , $(CH_3)_3$ CS i (C_2H_5) (O $s-C_4H_9$) (OCH₃), (CH₃)₃ CSi (C $_{2}$ H₅) (O-t-C₄ H₉) (OCH₃) (CH $_3$) $_3$ CS i (C₂ H₅) (O-n-C₅ H₁₁) (OC H_3), $(CH_3)_3 CSi(n-C_3H_7)$ (OC_2) H_5) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (n-C₃ H 7) $(O-n-C_3H_7)$ (OCH_3) , $(CH_3)_3$ $CSi(n-C_3H_7)(O-i-C_3H_7)(OCH_3)$), $(CH_3)_3 CS_i (n-C_3H_7) (O-n-C$ $_{4}$ H₉) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (n-C₃ H_7) $(O-i-C_4 H_9)$ (OCH_3) , (CH_3) $3 \text{ CS i } (n-C_3 \text{ H}_7) (O-s-C_4 \text{ H}_9) (OC$

 H_3), $(CH_3)_3 CSi(n-C_3 H_7)$ (O-t) $-C_4 H_9$) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (n- $C_3 H_7$) $(O-n-C_5H_{11})$ (OCH_3) , (CH_3)) $_3$ CS i (i - C $_3$ H $_7$) (OC $_2$ H $_5$) (OCH $_3$), $(CH_3)_3 CSi (i-C_3 H_7) (O-n C_3 H_7$) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (i-C $_{3}$ H₇) (O-n-C₄ H₉) (OCH₃) , (CH $_3$) $_3$ CS i (s-C₄ H₉) (OC₂ H₅) (OCH $_3$), (CH₃) $_3$ CS i (s-C₄ H₉) (O-n- $C_3 H_7$) (OCH₃), (CH₃)₃CS i (s-C₄) H_9) $(O-n-C_4 H_9)$ (OCH_3) , (CH_3) $_3$) $_3$ CS i (t-C $_4$ H $_9$) (OC $_2$ H $_5$) (OCH $_3$), (CH $_3$) $_3$ CSi(t-C $_4$ H $_9$) (O-n- $C_3 H_7$) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (t-C $_{4}$ H₉) (O-n-C₄ H₉) (OCH₃), (CH $_3$) (C₂ H₅) ₂ CS i (CH₃) (OC₂ H₅) (OCH_3) , (CH_3) $(C_2H_5)_2CSi$ (CH3) $(O-n-C_3 H_7)$ (OCH_3) (CH_3) $(C_2 H_5)_2 CSi (CH_3) (O-n-C_4 H_9)$ (OCH_3) , $(C_2H_5)_2CSi(CH_3)$ (OC $_2$ H₅) (OCH₃) $_{\star}$ (C₂ H₅) $_3$ CS i (CH $_3$) $(O-n-C_3 H_7)$ (OCH_3) , $(C_2 H_5)_3$ $CSi(CH_3)(O-n-C_4H_9)(OCH$ $_3$) \ HC (CH $_3$) $_2$ C (CH $_3$) $_2$ S i (CH $_3$) (OC_2H_5) (OCH_3) , HC $(CH_3)_2C$ (C H_3) 2 S i (CH₃) (O-n-C₃ H₇) (OCH $_3$), HC (CH $_3$) $_2$ C (CH $_3$) $_2$ S i (CH $_3$) $(O-n-C_4H_9)$ (OCH_3) , $(c-C_5H_9)_2$ $Si(OC_2H_5)(OCH_3), (c-C_5H_9)_2$ $Si(O-n-C_3H_7)(OCH_3)$, $(c-C_5)$ H_9) ₂S i (O-n-C₄ H_9) (OCH₃), (n $-C_5 H_{11}$) 2 S i (OC₂ H₅) (OCH₃), (n $-C_5 H_{11}$) 2 S i (O-n-C₃ H₇) (OCH $_3$) \ $(n-C_5 H_{11})_2 Si (O-n-C_4 H_9)$ (OCH_3) , (C_5H_9) Si $(n-C_3H_7)$ (O $C_2 H_5$) (OCH₃), (c- $C_5 H_9$) Si (n- $C_3 H_7$) $(O-n-C_3 H_7)$ (OCH_3) , (c-1) $C_5 H_9$) Si $(n-C_3H_7)$ $(O-n-C_4 H_9)$ (OCH_3) , $(c-C_5H_9)$ Si $(i-C_3H_7)$ $(OC_2 H_5) (OCH_3), (c-C_5 H_9) Si$

 $(i-C_3 H_7) (O-n-C_3 H_7) (OCH_3)$ $(c-C_5 H_9) Si (i-C_3 H_7) (O-n-C_4$ H_9) (OC H_3), ($n-C_5$ H_{11}) Si (C_5 H9) $(OC_2 H_5)$ (OCH_3) , $(n-C_5 H_{11})$ S $i (c-C_5 H_9) (O-n-C_3 H_7) (OCH$ $_3$), $(n-C_5 H_{11})$ Si $(c-C_5 H_9)$ (O-n) $-C_4 H_9$) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (O $n-C_5 H_{11}$) (OC₂ H₅) (OCH₃), (CH $_3$) $_3$ CS i (O-n-C₅ H₁₁) (O-n-C₃ H 7) (OCH_3) , $(CH_3)_3 CSi (O-n-C_5)$ H_{11}) $(O-n-C_4 H_9)$ (OCH_3) , (CH_3) $_3$ CS i (CH $_3$) (OCH $_3$) $_2$ 、 (CH $_3$) $_3$ CS $i (CH (CH_3)_2) (OCH_3)_2 (CH_3)_3$ CS i $(C_2 H_5)$ $(OCH_3)_2$, $(CH_3)_3$ CS $i (n-C_3 H_7) (OCH_3)_2 (CH_3)_3 CS$ i $(n-C_6 H_{13})$ $(OCH_3)_2$, $(C_2 H_5)_3 C$ $Si(CH_3)(OCH_3)_2$, $(CH_3)(CH_3)$ $_{3}$) $_{2}$ CHCH $_{2}$) $_{2}$ S i (OCH $_{3}$) $_{2}$ 、 (C $_{2}$ H₅) (CH₃) $_{2}$ CS i (CH₃) (OC H_3)₂, (CH₃)₃ CS i (OCH₃)₃, (CH $_{3}$) (C₂ H₅) CHS i (OCH₃) $_{3}$ (CH₃) $_2$ CH (CH $_3$) $_2$ CS i (CH $_3$) (OCH $_3$) $_2$, $((CH_3)_3C)_2Si(OCH_3)_2$, (C 2 H₅) (CH₃)₂ CS i (OCH₃)₃, (C H_3) 3 CS i (OCH (CH₃) 2) (OC H_3)₂, (CH_3)₃ CSi (OC (CH_3)₃) $(OCH_3)_2$, $((CH_3)_2CH)_2Si(OCH$ $_3$) $_2$, (c-C₅ H₉) $_2$ S i (OCH₃) $_2$, (c $-C_5 H_9$) (CH₃) Si (OCH₃)₂, (c-C $_{5}$ H₉) ((CH₃)₂ CHCH₂) S i (OCH₃) $2 \cdot (c - C_6 H_{11}) S i (CH_3) (OCH_3) 2 \cdot$ $(c-C_6 H_{11})$ 2 S i (OCH_3) 2 \ $(c-C_6 H_1)$ $(CH_3)_2 CHCH_2) Si (OCH_3)_2$ $((CH_3)_2 CHCH_2) ((C_2 H_5) (CH_3)$ CH) Si (OCH3) 2, HC (CH3) 2 C (CH $_3$) $_2$ S i (CH $_3$) (OCH $_3$) $_2$ 、HC (CH $_3$) 2 C (CH₃)₂ S i (OCH₃)₃, [0023] 【化1】



[0025] (CH₃)₃ CS i (N (C₂ H₅)₂) (OCH₃)₂, (CH₃)₃ CS i (N (C₂ H₅)₂) 2) (OC₂ H₅) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (N (C₂ H₅)₂) (O-n-C₃ H₇) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (N (C₂ H₅)₂) (O-n-C₄ H₉) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (OS i (CH₃)₃) (O-n-C₃ あり、mは1≦m≦3である。) で表されるものを使用 することができる。このケイ素化合物は、本式のケイ素 化合物の複数種の混合物であってもよい。ここで、R1 が分岐脂肪族炭化水素基である場合は、ケイ素原子に隣 接する炭素原子から分岐しているものが好ましい。その 場合の分岐基は、アルキル基、シクロアルキル基または アリール基(例えば、フェニル基またはメチル置換フェ ニル基) であることが好ましい。さらに好ましいR 1 は、ケイ素原子に隣接する炭素原子、すなわちα一位 炭素原子が2級または3級の炭素原子であるものであ る。とりわけ、ケイ素原子に結合している炭素原子が3 級のものが好ましい。R¹ が分岐炭化水素基である場合 の炭素数は通常3~20、好ましくは4~10である。 また、R¹ が環状脂肪族炭化水素基である場合の炭素数 は通常 $4\sim20$ 、好ましくは $5\sim10$ である。 R^2 はR 1 と同一もしくは異なる炭化水素基またはヘテロ原子含 有炭化水素基が好ましく、炭素数1~20、好ましくは 1~10の炭化水素基あるいはヘテロ原子含有炭化水素 基である。ヘテロ原子としては、酸素原子、イオウ原 子、窒素原子、リン原子、ケイ素原子が好ましい。R³ は炭素数2以上の炭化水基であり、炭素数が2~20、 好ましくは2~10、さらに好ましくは2~4の脂肪族 炭化水素基である。

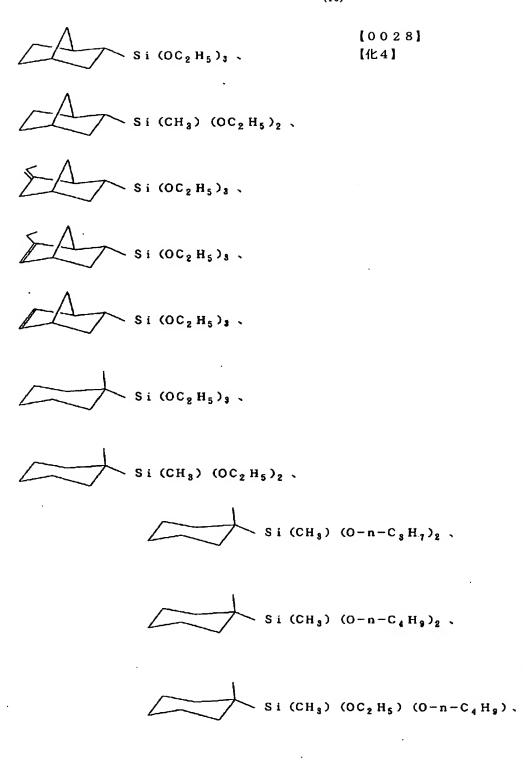
【0026】本発明で使用できるこれ等のケイ素化合物 の具体例は、下記の通りである。 (CH₃) 3 CS i (CH_3) $(OC_2H_5)_2$, $(CH_3)_3CSi$ (C H_3) $(O-n-C_3 H_7)_2$, $(CH_3)_3 CSi$ $(CH_3) (O-i-C_3 H_7)_2$, $(CH_3)_3 CS$ i (CH_3) $(O-n-C_4H_9)_2$, $(CH_3)_3C$ $Si(CH_3)(O-i-C_4H_9)_2$, $(CH_3)_3$ CSi (CH_3) $(O-t-C_4H_9)_2$, (CH_3) $_3$ CS i (CH $_3$) (O-n-C $_6$ H $_{13}$) $_2$, (CH $_3$) $_3$ CS i (CH $_3$) (O-n-C $_8$ H $_{17}$) $_2$, (C H_3) 3 CS i (CH₃) (O-n-C₁₀H₂₁) 2 $(CH_3)_3 CSi (C_2 H_5) (OC_2 H_5)_2$ $(CH_3)_3 CSi (n-C_3H_7) (OC_2H_5)$ $2 \cdot (CH_3)_3 CSi (i-C_3H_7) (OC_2H$ $5)_2$ (CH₃)₃ CS i (n-C₄ H₉) (OC₂ H_5)₂, $(CH_3)_3$ CS_i $(i-C_4H_9)$ (OC $_{2}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{1}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{1}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{4}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{5}$ $_{6}$ $_{7}$ $_{1}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{4}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{5}$ $_{5}$ $_{6}$ $_{7}$ $_{7}$ $_{1}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{4}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{5}$ $_{5}$ $_{7}$ $C_2 H_5$)₂, $(CH_3)_3 CSi(t-C_4 H_9)$ $(OC_2 H_5)_2$, $(CH_3)_3 CS_i (n-C_5)$ H_{11}) (OC₂ H_5)₂, (CH₃)₃ CS i (n-C $_{5}$ H₉) (OC₂ H₅)₂, (CH₃)₃CS i (n- $C_6 H_{13}$) (OC₂ H_5)₂, (CH₃)₃ CS i (c $-C^6 H_{11}$) (OC₂ H₅)₂, (CH₃)₃ CS i $(C_2 H_5) (O-n-C_3 H_7)_2$, $(CH_3)_3 C$ $Si(C_2H_5)(O-i-C_3H_7)_2$, (CH_3) $_3$ CS i (C₂ H₅) (O-n-C₄ H₉)₂, (CH $_3)_3$ CS i (C₂ H₅) (O-i-C₄ H₉)₂,

 $(CH_3)_3 CSi (C_2 H_5) (O-s-C_4 H_9)$ 2. $(CH_3)_3 CSi (C_2 H_5) (O-t-C_4 H_9)$) 2 $(CH_3)_3 CSi(C_2H_5)(O-n-C_6)$ H_{13}) 2 (CH₃) 3 CS i (C₂ H₅) (O-n $-C_8 H_{17}$) 2 (CH₃) 3 CS i (C₂ H₅) (O $-n-C_{10}H_{21}$) 2. (CH₃) 3 CS i (i-C₃ H₇) $(O-n-C_3H_7)_2$, $(CH_3)_3CSi(i C_3 H_7$) $(O-i-C_3 H_7)_2$, $(CH_3)_3 CS$ $i (i-C_3 H_7) (O-n-C_4 H_9)_2$, (CH $_3$) $_3$ CS i (i $-C_3$ H $_7$) (O - i $-C_4$ H $_9$) $_2$ 、 (CH₃) $_3$ CS i (i-C₃ H₇) (O-s-C $_{4}$ H₉)₂, (CH₃)₃ CS i (i-C₃ H₇) (O $-t-C_4H_9$) 2 (CH₃) 3 CS i (i-C₃H 7) $(O-n-C_6 H_{13})_2$, $(CH_3)_3 CSi$ (i $-C_3 H_7$) $(O-n-C_8 H_{17})_2$, $(CH_3)_3 C$ Si $(i-C_3 H_7)$ $(O-n-C_{10}H_{21})_2$, (CH $_3$) $_3$ CS i (O-n-C $_3$ H $_7$) (OC $_2$ H $_5$) $_2$ 、 $(CH_3)_3 CSi (O-i-C_3H_7) (OC_2H$ $_{5}$) $_{2}$, (CH₃) $_{3}$ CS i (O-n-C₄ H₉) (O $C_2 H_5$) 2 (CH₃) 3 CS i (O-i-C₄ H 9) $(OC_2 H_5)_2$, $(CH_3)_3 CSi (O-s C_4 H_9$) $(OC_2 H_5)_2$, $(CH_3)_3 CSi$ (O $-t-C_4 H_9$) (OC₂ H₅)₂, (CH₃)₃ CS $i (O-n-C_5 H_{11}) (OC_2 H_5)_2$, (CH_3) $_3$ CS i (O-c-C₅ H₉) (OC₂ H₅)₂ (C H_3) 3 CS i (O-n-C₆ H_{13}) (OC₂ H_5) $2 \cdot (CH_3)_3 CSi (O-n-C_5 H_{11}) (OC_2)$ H_5) 2 ($i - C_3 H_7$) 2 S i (OC₂ H_5) 2 . $(i-C_4 H_9)_2 Si (OC_2 H_5)_2 (s-C_4)$ H_9) 2 S i $(OC_2 H_5)$ 2 \, $(n e o - C_5 H_{11})$ $_2$ Si $(OC_2H_5)_2$, $(c-C_5H_9)_2$ Si (O $C_2 H_5$)₂, $(c-C_5 H_9)_2 Si (O-n-C_3$ H_7) 2 \ (c-C₅ H₉) 2 S i (O-n-C₄ H $9)_2$, $(c-C_5 H_9)_2 Si (O-n-C_5 H_{11})$ $2 \cdot (c - C_5 H_9) \cdot 2 \cdot S \cdot i \cdot (O - n - C_8 H_{17}) \cdot 2 \cdot$ $(c-C_6 H_{11})_2 Si (OC_2 H_5)_2$, $(c-C_6)_2$ H_{11}) 2 S i (O-n-C₃ H₇) 2 (c-C₆ H_{11}) 2 S i $(O-n-C_4 H_9)$ 2 (c-C₆ H_{11}) 2 S i $(O-n-C_5 H_{11})$ 2 , $(c-C_6)$ H_{11}) 2 S i $(O-n-C_8 H_{17})$ 2 (c-C₆ H_{11}) S i (CH₃) (OC₂ H₅)₂, (c-C₆ H 11) S i (CH₃) (O-n-C₃ H₇)₂, (c-C $_{8}$ $_{17}$) $_{17}$ $_{17$ $-C_6 H_{11}$) S i (CH₃) (O-n-C₅ H₁₁)₂, $(c-C_6 H_{11}) Si (CH_3) (O-n-C_8 H_{17})$ $_2$ ($_2$ C - $_6$ H₁₁) S i ($_2$ H₅) (OC₂ H₅) $_2$, $(c-C_6\ H_{11})\ Si\ (n-C_4\ H_9)\ (OC_2\ H$ $5)_2$, $(c-C_6H_{11})$ Si $(c-C_5H_9)$ (OC $_{2}$ $_{15}$ $_{12}$ $_{13}$ H_5) 2 . (C_2 H_5) 3 CSi (CH_3) (O-n-

 $C_3 H_7$)₂, $(C_2 H_5)_3 CSi (CH_3) (O$ $i-C_3H_7$)₂, $(C_2H_5)_3CSi(CH_2)$ $(O-n-C_4 H_9)_2$, $(C_2 H_5)_3 CSi$ (CH $_3$) $(O-i-C_4H_9)_2$, $(C_2H_5)_3CSi$ (CH_3) $(O-t-C_4 H_9)_2$, $(C_2 H_5)_3 C$ $S i (CH_3) (O-n-C_6 H_{13})_2 (C_2 H_5)$ $_3$ CS i (CH $_3$) (O-n-C $_8$ H $_{17}$) $_2$, (C $_2$ H $_{5}$) $_{3}$ CS i (CH $_{3}$) (O-n-C $_{10}$ H $_{21}$) $_{2}$, (C 2 H₅) 3 CS i (C₂ H₅) (OC₂ H₅) 2 、 (C $_{2}$ H₅) $_{3}$ CS i (n-C₃ H₇) (OC₂ H₅) $_{2}$, $(C_2 H_5)_3 CSi (i-C_3 H_7) (OC_2 H_5)_2$ $(C_2 H_5)_3 CSi (n-C_4 H_9) (OC_2 H_5)$) $_{2}$, $(C_{2} H_{5})_{3} CSi (i-C_{4} H_{9}) (OC_{2}$ H_5)₂, $(C_2 H_5)_3 CSi(s-C_4 H_9)$ (O $C_2 H_5$) 2 ($C_2 H_5$) 3 CS i (t- $C_4 H_9$) $(OC_2 H_5)_2$, $(C_2 H_5)_3 CSi (n-C_5 H$ $(OC_2 H_5)_2$, $(C_2 H_5)_3 CSi (c-C_5)_1$ H_9) $(OC_2 H_5)_2$, $(C_2 H_5)_3 CSi$ (n $-C_6 H_{13}$) (OC₂ H₅)₂, (C₂ H₅)₃ CS i $(c-C_6 H_{11}) (OC_2 H_5)_2$, H $(CH_3)_2 C$ $(CH_3)_2 CSi (CH_3) (OC_2H_5)_2 , H$ $(CH_3)_2 C (CH_3)_2 CSi (C_2H_5) (OC$ 2 H₅)₂, H (CH₃)₂ C (CH₃)₂ CS i (n $-C_3 H_7$) (OC₂ H₅)₂, H (CH₃)₂ C (C H_3) 2 CS i (i $-C_3$ H_7) (OC2 H_5) 2 、 H $(CH_3)_2 C (CH_3)_2 CSi (n-C_4 H_9)$ $(OC_2 H_5)_2$, $H(CH_3)_2 C(CH_3)_2 CS$ $i (O-n-C_3 H_7)_2$, $H (CH_3)_2 C (C$ H_3) 2 CS i (CH₃) (O-i-C₃ H₇) 2 、H $(CH_3)_2 C (CH_3)_2 CS i (CH_3) (O-n$ $-C_4 H_9$)₂, H (CH₃)₂ C (CH₃)₂ CS i $(C_2 H_5) (O-n-C_3 H_7)_2 (CH_3)_2$ $(C_2 H_5) CSi (CH_3) (OC_2 H_5)_2$, (C H_3) 2 (C_2 H_5) CSi (CH_3) ($O-n-C_3$ H_7)₂, $(CH_3)_2$ (C_2H_5) CSi (CH_3) $(O-n-C_4 H_9)_2$, $(CH_3)_2$ $(C_2 H_5)$ C $Si(C_2H_5)(O-n-C_4H_9)_2$, $(CH_3)_3$ $CSi(OC_2H_5)_3$, $(CH_3)_3CSi(O$ $n-C_3H_7$) 3, (CH₃) 3 CS i (O-i-C₃ H_7) 3 (CH_3) 3 CSi ($O-n-C_4$ H_9) $_3$ (CH₃) $_3$ CS i (O-i-C₄ H₉) $_3$ (C H_3) 3 CS i (O-t-C₄ H_9) 3 (CH₃) 3 CS i $(O-n-C_6 H_{13})_3$, $(CH_3)_3 CS i$ $(O-n-C_8 H_{17})_3$, $(CH_3)_3 CSi (O-n)$ $-C_{10}H_{21}$) 3 (CH₃)₂ (C₂ H₅) CS i (O $C_2 H_5$) 3 (CH₃) 2 (C₂ H₅) CS i (O $n-C_3H_7$) 3 (CH₃) 2 (C₂H₅) CS i $(O-i-C_3 H_7)_3$, $(CH_3)_2$ $(C_2 H_5)_C$ $Si (O-n-C_4H_9)_3$, $(CH_3)_2$ $(C_2H$ $_{5}$) CS i (O-i-C₄ H₉) $_{3}$ (CH₃) $_{2}$ (C₂

 H_5) $CSi(O-t-C_4H_9)_3$, $(CH_3)_2$ $(C_2 H_5) CSi (O-n-C_6 H_{12})_3$, (CH $_3$) $_2$ (C₂ H₅) CS i (O-n-C₈H₁₇) $_3$ $(CH_3)_2 (C_2 H_5) CSi (O-n-C_{10}H_{21})$ $_3$ (CH₃) $_2$ (C₂ H₅) CS i (OC₂ H₅) $_3$, $(CH_3)_2$ $(C_2H_5)_2$ CSi $(O-n-C_3)_2$ H_7) 3 (C_2 H_5) 2 C_3 i (O_{-i} $C_3 H_7$) 3 ($C_2 H_5$) 2 $CS_i (O$ $n-C_4$ H₉)₃, (CH₃) (C₂ H₅)₂ CS i $(O-i-C_4 H_9)_3$, (CH_3) $(C_2 H_5)_2 C$ $Si (O-t-C_4 H_9)_3$, $(CH_3) (C_2 H_5)$ $_{2}$ CS i $(O-n-C_{6} H_{13})_{3}$, (CH_{3}) $(C_{2}$ H_5) 2 CS i (O-n-C₈ H_{17}) 3 (CH₃) $(C_2 H_5)_2 CSi (O-n-C_{10}H_{21})_3$, H (C H_3) 2 C (CH₃) 2CS i (OC₂ H_5) 3 、 H $(CH_3)_2 C (CH_3)_2 CSi (O-n-C_3H$ 7) 3, H (CH3) 2 C (CH3) 2 CS i (O-i $-C_3 H_7$) 3 、H (CH₃) 2 C (CH₃) 2 CS i $(O-n-C_4 H_9)_3$, H $(CH_3)_2 C (CH_3)$ $_{2}$ CS i (O-i-C₄ H₉) $_{3}$, H (CH₃) $_{2}$ C $(CH_3)_2 CSi (O-t-C_4 H_9)_3$, H (CH $_3$) $_2$ C (CH $_3$) $_2$ CS i (O-n-C $_6$ H $_1$ $_3$) $_3$, H (CH $_3$) $_2$ C (CH $_3$) $_2$ CS i (O-n-C $_{8}$ $_{17}$) $_{3}$, $_{17}$ ($_{17}$) $_{17}$ ($_{17}$) $_{17}$ ($_{17}$) $_{17}$ ($_{17}$) $_{17}$ $-n-C_{10}H_{21}$) 3, (CH₃) 2 CS i (CH₃) $(OC_2 H_5) (O-n-C_3 H_7)$, $(CH_3)_2 C$ $Si(CH_3)(OC_2H_5)(O-n-C_4H_9)$ $(CH_3)_3 CSi (CH_3) (OC_2 H_5) (O-n$ $-C_8 H_{17}$), $(c-C_5 H_9)_2 Si (OC_2 H_5)$ $_{2}$, ((CH₃) $_{2}$ CHCH₂) ((CH₃) $_{2}$ CH) $S i (O-n-C_5 H_{11})_2$, HC (CH₃)₂ C (C H_3) 2 S i (OC₂ H_5) 3 、

【0027】 【化3】



【0029】 $(CH_3)_3$ CSi $(N(C_2H_5)_2)$ $(OC_2H_5)_2$ 、 $(CH_3)_3$ CSi (OSi $(CH_3)_3$) $(OC_2H_5)_2$ 等を挙げることができる。 さらに、本発明の成分 (A) の製造においては、上記の成

分の他に必要に応じて任意成分を含んでなりうることは 前記の通りであるが、そのような任意成分として適当な ものとしては以下の化合物を挙げることができる。

【0030】(イ)ビニルシラン化合物

ビニルシラン化合物としては、モノシラン(SiH_4)中の少なくとも一つの水素原子がビニル基($CH_2=CH-$)に置き換えられ、そして残りの水素原子のうちのいくつかが、ハロゲン(好ましくはCl)、アルキル基(好ましくは炭素数 $1\sim12$ の炭化水素基)、アリール基(好ましくはフェニル)、アルコキシ基(好ましくは炭素数 $1\sim12$ のアルコキシ基)、その他で置き換えられた構造を示すものである。

【0031】より具体的には、 $CH_2 = CH - SiH$ $_3$ 、 $CH_2 = CH - SiH_2$ (CH_3) 、 $CH_2 = CH$ $-SiH(CH_3)_2$, $CH_2 = CH - Si(CH_3)$ $_3$, $CH_2 = CH - SiCl_3$, $CH_2 = CH - SiC$ l_2 (CH₃), CH₂ = CH-SiCl (CH₃) $_2$ $CH_2 = CH - SiH(C1)(CH_3)$ CH_2 =CH-Si $(C_2 H_5)_3$ $CH_2 = CH-SiCl$ $(C_2 H_5)_2$, $CH_2 = CH - SiCl_2$ $(C_2 H$ $_{5}$) $CH_{2} = CH - Si (CH_{3})_{2} (C_{2} H_{5})$ $CH_2 = CH - Si (CH_3) (C_2 H_5)_2 \ CH_2$ $=CH-Si(n-C_4H_9)$, $CH_2=CH-Si$ $(C_6 H_5)_3$, $CH_2 = CH - Si (CH_3) (C_6)$ H_5) 2 CH2 = CH-Si (CH3) 2 (C6 H $_{5}$), $CH_{2} = CH - Si$ (CH_{3}) $_{2}$ (C_{6} H_{4} CH $_{3}$), (CH₂ = CH) (CH₃)₂ Si-O-Si $(CH_3)_2 (CH=CH_2)$, $(CH_2=CH)_2$ S $i H_2$, $(CH_2 = CH)_2 S i C l_2$, $(CH_2 = C$ H) $_2$ S i (CH $_3$) $_2$ 、 (CH $_2$ = CH) $_2$ S i (C 8 H₅)₂ 等を例示することができる。

【0032】(ロ)周期律表第I~III 族金属の有機金属化合物

周期律表第 I 族〜第III 族金属の有機金属化合物を使用することも可能である。本発明で使用する周期律表第 I 族〜第III 族金属の有機金属化合物は、少なくとも一つの有機基ー金属結合を持つ。その場合の有機基としては、炭素数 1~20程度、好ましくは 1~6程度のヒドロカルビル基が代表的である。原子価の少なくとも一つが有機基で充足されている有機金属化合物の金属の残りの原子価(もしそれがあれば)は、水素原子、ハロゲン原子、ヒドロカルビルオキシ基(ヒドロカルビル基は、炭素数 1~20程度、好ましくは 1~6程度)、あるいは酸素原子を介した当該金属(具体的には、メチルアルモキサンの場合の一〇一A I (CH3) 一)その他で充足される。

【0033】このような有機金属化合物の具体例を挙げれば、(イ)メチルリチウム、nーブチルリチウム、第 三ブチルリチウム等の有機リチウム化合物、(ロ)ブチルエチルマグネシウム、ジブチルマグネシウムしつライド、第三ブチルマグネシウムブロマイド、等の有機マグネシウム化合物、(ハ)ジエチル亜鉛、ジブチル亜鉛等の有機亜鉛化合物、(ニ)トリメチルアルミニウム、ト

リエチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、トリーnーヘキシルアルミニウム、トリーnーオクトルアルミニウム、ジエチルアルミニウムクロライド、ジエチルアルミニウムハイドライド、ジエチルアルミニウムエトキシド、エチルアルミニウムセスキクロライド、エチルアルミニウムジクロライド、メチルアルモキサン等の有機アルミニウム化合物が好ましい。上記任意成分

(イ) および(ロ) は、一種または二種以上を組み合わせて使用することができる。これらの任意成分を使用すると、本発明の効果はより大きくなる。

【0034】成分(A)の製造

成分(A)は、成分(A)を構成する各成分を、または 必要により前記任意成分を段階的にあるいは一時的に相 互に接触させて、その中間および/または最後に有機溶 媒、例えば炭化水素溶媒またはハロゲン化炭化水素溶媒 で洗浄することによって製造することができる。その場 合に、チタン、マグネシウムおよびハロゲンを必須成分 とする固体生成物を先ず製造し、それを前記一般式のケ イ素化合物と接触させる方式(いわば二段法)によるこ ともできるし、チタン、マグネシウムおよびハロゲンを 必須成分とする固体生成物をつくる過程で既にこのケイ 素化合物を存在することによって一挙に成分(A)を製 造する方式(いわば一段法)によることも可能である。 好ましい方式は前者である。

【0035】前記の成分(A)を構成する各成分の接触条件は、本発明の効果が認められるかぎり任意のものでありうるが、一般的には、次の条件が好ましい。接触温度は、-50~200℃程度、好ましくは0~100℃である。接触方法としては、回転ボールミル、振動ミル、ジェットミル、媒体攪拌粉砕機などによる機械的な方法、不活性希釈剤の存在下に攪拌により接触させる方法などがある。このとき使用する不活性希釈剤としては、脂肪族または芳香族の炭化水素およびハロ炭化水素、ポリシロキサン等が挙げられる。

【0036】成分(A)を構成する各成分使用量の量比は本発明の効果が認められるかぎり任意のものでありうるが、一般的には、次の範囲内が好ましい。チタン化合物の使用量は、使用するマグネシウム化合物の使用量に対してモル比で0.000範囲内がよく、好ましくは0.01~1000範囲内である。ハロゲン源としてそのための化合物を使用する場合は、その使用量はチタン化合物および(または)マグネシウム化合物がハロゲンを含む、含まないにかかわらず、使用するマグネシウムの使用量に対してモル比で0.01~100の範囲内である。成分(A2)のケイ素化合物の使用量は、成分(A)を構成するチタン成分に対するケイ素の原子比(ケイ素/チタン)で0.01~1000、好ましくは0.1~1000範囲内である。

【0037】ビニルシラン化合物を使用するときのその使用量は、成分(A)を構成するチタン成分に対するモル比で0.001~1000範囲内がよく、好ましくは0.01~1000範囲内である。アルミニウムおよびホウ素化合物を使用するときのその使用量は、前記のマグネシウム化合物の使用量に対してモル比で0.001~100範囲内がよく、好ましくは0.01~1の範囲内である。電子供与体を使用するときのその使用量は、前記のマグネシウム化合物の使用量に対してモル比で0.001~100範囲内がよく、好ましくは0.01~5の範囲内である。

【0038】成分(A)は、成分(A1)および成分(A2)の接触により、必要により電子供与体等の他成分を用いて、例えば以下のような製造方法により製造される。

(イ) ハロゲン化マグネシウムと必要に応じて電子供与 体、チタン含有化合物および/またはケイ素化合物を接 触させる方法。

(ロ) アルミナまたはマグネシアをハロゲン化リン化合物で処理し、それにハロゲン化マグネシウム、電子供与体、チタンハロゲン含有化合物および/またはケイ素化合物を接触させる方法。

(ハ) ハロゲン化マグネシウムとチタンテトラアルコキシドおよび特定のポリマーケイ素化合物を接触させて得られる固体成分に、チタンハロゲン化合物および/またはケイ素のハロゲン化合物を接触させた反応生成物を不活性有機溶媒で洗浄後、ケイ素化合物を接触させるかまたは、各々別に接触させる方法。このポリマーケイ素化合物としては、下式で示されるものが適当である。

[0039]

【化5】

$$\begin{array}{c}
H \\
\downarrow \\
S \\
\downarrow \\
R \\
9
\end{array}$$

【0040】(ここで、 R^9 は炭素数 $1\sim 10$ 程度の炭化水素基であり、r はこのポリマーケイ素化合物の粘度が $1\sim 100$ センチストーク程度となるような重合度を示す。)具体的には、メチルハイドロジェンポリシロキサン、エチルハイドロジェンポリシロキサン、フェニルハイドロジエンポリシロキサン、シクロヘキシルハイドロジエンポリシロキサン、1、3、5、7ーテトラメチルシクロテトラシロキサン1、3、5、7、9ーペンタメチルシクロペンタシロキサン等が好ましい。

(二)マグネシウム化合物をチタンテトラアルコキシドおよび/または電子供与体で溶解させて、ハロゲン化剤またはチタンハロゲン化合物で析出させた固体成分に、チタン化合物および/またはケイ素化合物を接触させるかまたは、各々別に接触させる方法。

【0041】 (ホ) グリニャール試薬等の有機マグネシ

ウム化合物をハロゲン化剤、還元剤等と作用させた後、 これに必要に応じて電子供与体を接触させ、次いでチタン化合物および/またはケイ素化合物を接触させるかま たは、各々別に接触させる方法。

(へ) アルコキシマグネシウム化合物にハロゲン化剤および/またはチタン化合物を電子供与体の存在下もしくは不存在下に接触させるかまたは、各々別に接触させる方法。

これらの製造方法の中でも(イ)、(ハ)、(二)および(へ)が好ましい。成分(A)は、その製造の中間および(または)最後に不活性有機溶媒、例えば脂肪族または芳香族炭化水素溶媒(例えば、ヘキサン、ヘプタン、トルエン、シクロヘキサン等)、あるいはハロゲン化炭化水素溶媒(例えば、塩化-n-ブチル、1, 2-ジクロロエチレン、四塩化炭素クロルベンゼン等)で洗浄することができる。

【0042】本発明で使用する成分(A)は、ビニル基 含有化合物、例えばオレフィン類、ジエン化合物、スチ レン類等を接触させて重合させることからなる予備重合 工程を経たものとして使用することもできる。予備重合 を行なう際に用いられるオレフィン類の具体例として は、例えば炭素数2~20程度のもの、具体的にはエチ レン、プロピレン、1-プテン、3-メチルプテン-1, 1-ペンテン、1-ヘキセン、4-メチルペンテン -1, 1-オクテン、1-デセン、1-ウンデセン、1 -エイコセン等があり、ジエン化合物の具体例として は、1、3-ブタジエン、イソプレン、1、4-ヘキサ ジエン、1,5-ヘキサジエン、1,3-ペンタジエ ン、1,4-ペンタジエン、2,4-ペンタジエン、 ヘキサジエン、trans-2, trans-4-ヘキ サジエン、1、3-ヘプタジエン、1、4-ヘプタジエ ン、1,5-ヘプタジエン、1,6-ヘプタジエン、 2. 4-ヘプタジエン、ジシクロペンタジエン、1,3 ーシクロヘキサジエン、1,4ーシクロヘキサジエン、 シクロペンタジエン、1、3-シクロヘプタジエン、 4、 -メチル-1、 4-ヘキサジエン、 5-メチルー 1, 4-ヘキサジエン、1, 9-デカジエン、1, 13 ーテトラデカジエン、p – ジビニルベンゼン、m – ジビ ニルベンゼン、oージビニルベンゼン、ジシクロペンタ ジエン等がある。また、スチレン類の具体例としては、 スチレン、αーメチルスチレン、アリルベンゼン、クロ ルスチレン等がある。

【0043】チタン成分と上記のビニル基含有化合物の 反応条件は、本発明の効果が認められるかぎり任意のも のでありうるが、一般的には次の範囲内が好ましい。ビニル基含有化合物の予備重合量は、チタン固体成分1グラムあたり0.001~100グラム、好ましくは0.1~50グラム、さらに好ましくは0.5~10グラムの範囲内である。予備重合時の反応温度は-150~1

50℃、好ましくは0~100℃である。そして、「本 重合」、すなわちプロピレンの重合のときの重合温度よ りも低い重合温度が好ましい。反応は、一般的に攪拌下 に行うことが好ましく、そのときnーペキサン、nーへ プタン等の不活性溶媒を存在させることもできる。

【0044】 (2) 有機アルミニウム化合物成分 本発明で用いられる有機アルミニウム化合物成分(成分 (B)) の具体例としては、 R^{10}_{3-5} AIX、またはR 113-t Al (OR12) t (ここで、R10およびR11は炭 素数1~20の炭化水素基または水素原子であり、R12 は炭化水素基であり、Xはハロゲンであり、sおよびt はそれぞれ0≤s<3、0<t<3である。)で表され るものがある。具体的には、(イ)トリメチルアルミニ ウム、トリエチルアルミニウム、トリイソプチルアルミ ニウム、トリーnーヘキシルアルミニウム、トリーnー オクチルアルミニウム、トリーnーデシルアルミニウム などのトリアルキルアルミニウム、(ロ)ジエチルアル ミニウムモノクロライド、ジイソプチルアルミニウムモ ノクロライド、エチルアルミニウムセスキクロライド、 エチルアルミニウムジクロライドなどのアルキルアルミ ニウムハライド、(ハ)ジエチルアルミニウムハイドラ イド、ジイソプチルアルミニウムハイドライドなどのア ルキルアルミニウムハイドライド、 (ニ) ジエチルアル ミニウムエトキシド、ジエチルアルミニウムフェノキシ ドなどのアルキルアルミニウムアルコキシド等が挙げら れる。これら(イ)~(二)の有機アルミニウム化合物 に他の有機金属化合物、例えばR¹³3-u Al (OR¹⁴) $_{11}$ (ここで、 R^{13} および R^{14} は同一または異なってもよ い炭素数1~20の炭化水素基であり、uは0<u≦3 である。)で表されるアルキルアルミニウムアルコキシ ドを併用することもできる。例えば、トリエチルアルミ ニウムとジエチルアルミニウムエトキシドの併用、ジエ チルアルミニウムモノクロライドとジエチルアルミニウ ムエトキシドとの併用、エチルアルミニウムジクロライ ドとエチルアルミニウムジエトキシドとの併用、トリエ チルアルミニウムとジエチルアルミニウムエトキシドと ジエチルアルミニウムモノクロライドとの併用等が挙げ られる。有機アルミニウム化合物と固体触媒中のチタン 成分との割合は、A1/Ti=1~1000モルが一般 的であり、好ましくは、AI/Ti=10~500モル /モルの割合で使用される。

【0045】(3)ケイ素化合物成分

本発明で成分(C)として用いられるケイ素化合物成分は、一般式 R^4 R^5 $_{3-n}$ S i (OR 6) $_m$ (ここで、 R^4 は分岐脂肪族炭化水素基または環状脂肪族炭化水素基であり、 R^5 は R^4 と同一もしくは異なる炭化水素基またはヘテロ原子含有炭化水素基であり、 R^6 は炭化水素基であり、mは $1 \le m \le 3$ である。)で表されるものである。このケイ素化合物は、本式のケイ素化合物の複数種の混合物であってもよい。ここで、 R^4 は分岐炭化水

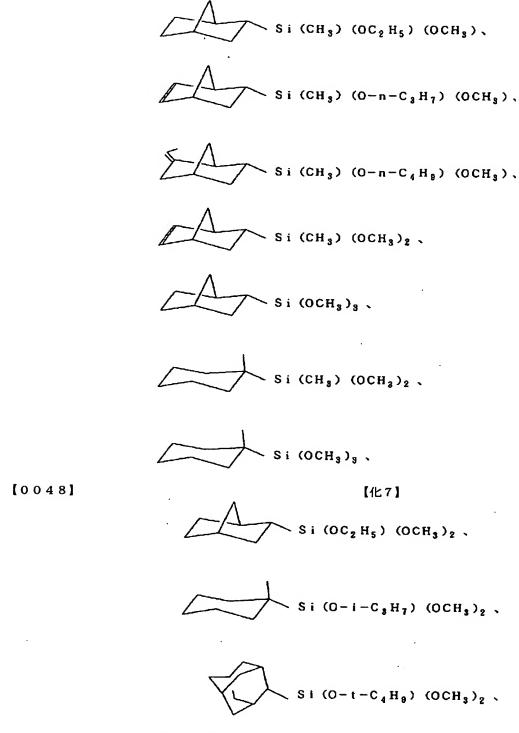
索基または環状脂肪族炭化水索基が用いられる。 R4 が 分岐炭化水素基である場合は、ケイ素原子に隣接する炭 素原子から分岐しているものが好ましい。その場合の分 岐基は、アルキル基、シクロアルキル基またはアリール 基 (例えば、フェニル基またはメチル置換フェニル基) であることが好ましい。さらに好ましいR⁴ は、ケイ索 原子に隣接する炭素原子、すなわちα-位炭素原子が2 級または3級の炭素原子であるものである。とりわけ、 ケイ素原子に結合している炭素原子が3級のものが好ま しい。R4 が分岐炭化水素基である場合の炭素数は通常 $3\sim20$ 、好ましくは $4\sim10$ である。また、 R^4 が環 状脂肪族炭化水素基である場合の炭素数は通常4~2 0、好ましくは $5\sim10$ である。 R^5 は R^4 と同一もし くは異なる炭化水素基またはヘテロ原子含有炭化水素基 が好ましく、炭素数1~20、好ましくは1~10の炭 化水素基あるいはヘテロ原子含有炭化水素基である。ヘ テロ原子としては、酸素原子、イオウ原子、窒素原子、 リン原子、ケイ素原子が好ましい。 R6 は炭素数1~2

0、好ましくは1~10の炭化水素基である。 【0046】本発明で使用できるケイ素化合物としては (OR^6) の一部または全部を (OMe) とした化合物 を用いることができ、その具体例は、下記の通りであ る。(CH₃)₃ CSi(CH₃) (OC₂ H₅) (O CH_3), $(CH_3)_3$ CSi (CH_3) (O-n-C $_{3}$ H₇) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (CH₃) $(O-i-C_3 H_7) (OCH_3) (CH_3)_3 CS$ $i (CH_3) (O-n-C_4 H_9) (OCH_3)$, (C H_3) 3 CS i (CH3) (O-i-C4 H9) (OC H_3), $(CH_3)_3 CSi (CH_3) (O-s-C_4)$ H_9) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (CH₃) $(O-t-C_4 H_9) (OCH_3), (CH_3)_3 CS$ $i (CH_3) (O-n-C_6 H_{11}) (OCH_3)$, (C H_3) 3 CS i (C₂ H_5) (OC₂ H_5) (OCH $_3$), (CH $_3$) $_3$ CSi(C $_2$ H $_5$) (O-n-C $_3$ H_7) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (C₂ H₅) $(O-i-C_3 H_7)$ (OCH_3) , $(CH_3)_3 CS$ $i (C_2 H_5) (O-n-C_4 H_9) (OCH_3)$ $(CH_3)_3 CSi (C_2 H_5) (O-i-C_4 H_9)$ (OCH_3) , $(CH_3)_3$ CS i (C_2H_5) (O $s-C_4H_9$) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (C $_{2}$ H₅) (O-t-C₄ H₉) (OCH₃) , (CH $_3$) $_3$ CS i (C₂ H₅) (O-n-C₅ H₁₁) (OC H_3), $(CH_3)_3 CSi(n-C_3H_7)$ (OC_2) H_5) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (n-C₃ H $_{7}$) (O-n-C₃ H₇) (OCH₃), (CH₃)₃ $CSi(n-C_3H_7)(O-i-C_3H_7)(OCH_3)$) $(CH_3)_3 CSi(n-C_3H_7)(O-n-C_1)$ $_{4}$ H₉) (OCH₃), (CH₃) $_{3}$ CS i (n-C₃ H_7) $(O-i-C_4 H_9)$ (OCH_3) , (CH_3) $_3$ CS i $(n-C_3H_7)$ $(O-s-C_4H_9)$ (OC

 H_3), $(CH_3)_3 CSi(n-C_3 H_7)$ (O-t) $-C_4 H_9$) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (n- $C_3 H_7$) $(O-n-C_5H_{11})$ (OCH_3) , (CH_3)) $_3$ CS i (i - C $_3$ H $_7$) (OC $_2$ H $_5$) (OCH $_3$), $(CH_3)_3 CSi (i-C_3H_7) (O-n C_3 H_7$) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (i-C $_{3}$ H₇) (O-n-C₄ H₉) (OCH₃) , (CH $_3$) $_3$ CS i (s-C $_4$ H $_9$) (OC $_2$ H $_5$) (OCH $_3$), (CH₃) $_3$ CS i (s-C₄ H₉) (O-n- $C_3 H_7$) (OCH₃), (CH₃)₃CSi (s-C₄ H_9) $(O-n-C_4 H_9)$ (OCH_3) , (CH $_3$) $_3$ CS i (t-C $_4$ H $_9$) (OC $_2$ H $_5$) (OCH $_3$), (CH $_3$) $_3$ CSi(t-C $_4$ H $_9$)(O-n- $C_3 H_7$) (OCH₃), (CH₃)₃ CSi (t-C $_{4}$ H₉) (O-n-C₄ H₉) (OCH₃), (CH $_3$) (C₂ H₅)₂ CS i (CH₃) (OC₂ H₅) (OCH_3) , (CH_3) $(C_2H_5)_2CSi$ (CH3) $(O-n-C_3 H_7)$ (OCH_3) , (CH_3) $(C_2 H_5)_2 CSi (CH_3) (O-n-C_4 H_9)$ (OCH_3) , $(C_2H_5)_2CSi(CH_3)$ (OC $_{2}$ H₅) (OCH₃) 、 (C₂ H₅) $_{3}$ CS i (CH $_3$) (O-n-C₃ H₇) (OCH₃), (C₂ H₅)₃ $CSi(CH_3)(O-n-C_4H_9)(OCH$ $_3$), HC (CH $_3$) $_2$ C (CH $_3$) $_2$ S i (CH $_3$) $(OC_2 H_5)$ (OCH_3) , HC $(CH_3)_2 C$ (C H_3) 2 S i (CH₃) (O-n-C₃ H₇) (OCH $_3$), HC (CH $_3$) $_2$ C (CH $_3$) $_2$ S i (CH $_3$) $(O-n-C_4H_9)$ (OCH_3) , $(c-C_5H_9)_2$ $Si(OC_2H_5)(OCH_3), (c-C_5H_9)_2$ $Si(O-n-C_3H_7)(OCH_3), (c-C_5)$ H_9) ₂S i (O-n-C₄ H_9) (OCH₃), (n $-C_5 H_{11}$) 2 S i (OC₂ H₅) (OCH₃), (n $-C_5 H_{11}$) 2 S i (O-n-C₃ H₇) (OCH $_3$) $_1$ ($_1$ - $_2$ $_3$ $_4$ ($_2$ - $_3$ $_4$ $_5$ $_5$ $_4$ ($_2$ - $_4$ $_4$ $_5$) (OCH_3) , $(c-C_5H_9)$ Si $(n-C_3H_7)$ $(OC_2 H_5) (OCH_3), (c-C_5 H_9) Si$ $(n-C_3 H_7) (O-n-C_3 H_7) (OCH_3)$ $(c-C_5 H_9) Si (n-C_3 H_7) (O-n-C_4$ H_9) (OC H_3), (c- C_5 H_9) Si (i- C_3 H_7) (OC₂ H_5) (OC H_3), (c-C₅ H_9)

 $Si(i-C_3H_7)(O-n-C_3H_7)(OCH$ $_3$), $(c-C_5 H_9) Si (i-C_3 H_7) (O-n$ $-C_4 H_9$) (OCH₃), (n-C₅ H₁₁) Si (C $_{5}$ H₉) (OC₂H₅) (OCH₃) , ($_{n}$ -C₅ H_{11}) Si (c-C₅ H₉) (O-n-C₃ H₇) (O CH_3), $(n-C_5H_{11})$ Si $(c-C_5H_9)$ (O $-n-C_4H_9$) (OCH₃), (CH₃)₃CSi $(O-n-C_5 H_{11}) (OC_2 H_5) (OCH_3)$ $(CH_3)_3 CSi (O-n-C_5 H_{11}) (O-n-C$ $_{3}$ H₇) (OCH₃) , (CH₃) $_{3}$ CS i (O-n- $C_5 H_{11}$) $(O-n-C_4 H_9)$ (OCH_3) , (CH $_3$) $_3$ CS i (CH $_3$) (OCH $_3$) $_2$ 、 (CH $_3$) $_3$ CSi (CH (CH $_3$) $_2$) (OCH $_3$) $_2$, (C H_3) 3 CS i (C_2 H_5) (OCH₃) 2. (C H_3) 3 CS i $(n-C_3 H_7)$ (OCH₃) 2 (C H_3) $_3CSi$ $(n-C_6H_{13})$ $(OCH_3)_2$, (C $_{2}$ $_{1}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{3}$ $_{4}$ H_3) (C_2 H_5) CHS i (CH_3) (OC H_3)₂, ((CH₃)₂ CHCH₂)₂ Si (OCH $_3)_2$, $(C_2 H_5)$ $(CH_3)_2 CSi$ $(CH_3)_3$ $(OCH_3)_2$, $(CH_3)_3$ CS i $(OCH_3)_3$, (CH_3) (C_2H_5) CHS i $(OCH_3)_3$ (C H_3) 2 CH (CH₃) 2 CS i (CH₃) (OC H_3)₂, ((CH_3)₃ C)₂ S_i (OCH_3)₂, $(C_2 H_5) (CH_3)_2 CSi (OCH_3)_3$, (C H_3) 3 CS i (OCH (CH₃) 2) (OC H_3)₂, (CH₃)₃ CS i (ÓC (CH₃)₃) $(OCH_3)_2$, $((CH_3)_2CH)_2Si(OCH$ $_3$) $_2$, $(c-C_5 H_9)$ $_2$ S i (OCH_3) $_2$, (c $-C_5 H_9$) (CH₃) Si (OCH₃)₂, (c-C $_{5}$ H₉) ((CH₃)₂ CHCH₂) S i (OCH₃) $_{2}$, $(c-C_{6} H_{11}) Si (CH_{3}) (OCH_{3})_{2}$, $(c-C_6 H_{11})$ 2 S i (OCH_3) 2 \ $(c-C_6 H_{11})$ $_{11}$) ((CH₃)₂ CHCH₂) Si (OCH₃)₂, $((CH_3)_2 CHCH_2) ((C_2 H_5) (CH_3)$ CH) S i $(OCH_3)_2$, HC $(CH_3)_2$ C (CH $_3$) $_2$ S i (CH $_3$) (OCH $_3$) $_2$ 、HC (CH $_3$) $_2$ C (CH $_3$) $_2$ S i (OCH $_3$) $_3$, [0047]

【化6】



[0049] (CH₃)₃ CS i (N (C₂ H₅)₂) (OCH₃)₂, (CH₃)₃ CS i (N (C₂ H₅))₂) (OC₂ H₅) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (N (C₂ H₅)₂) (O-n-C₃ H₇) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (N (C₂ H₅)₂) (O-n-C₄ H₉) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (OS i (CH₃)₃) (O-n-C₃ H₇) (OCH₃), (CH₃)₃ CS i (OS i (CH₃)₃) CS i (OS i (CH₃)₃)

 H_3) $_3$) (O- $n-C_4$ H_9) (OC H_3) $_3$ (CH $_3$) $_3$ CS i (OS i (CH $_3$) $_3$) (OC H_3) $_2$ 等を挙げることができる。また、 R^6 として炭素数 $_2$ 以上の炭化水素を用いた一般式 R^4 R^5 $_3$ $_m$ S i (OR 6) $_m$ (ここで、 R^4 は分岐脂肪族炭化水素基または環状脂肪族炭化水素基であり、 R^5 は R^4 と同一もしくは異なる炭化水素基またはヘテロ原子含有炭化水素基であり、 R^4 R^5 R^5 R

の複数種の混合物であってもよい。ここで、R4 が分岐 脂肪族炭化水素基である場合は、ケイ素原子に隣接する 炭素原子から分岐しているものが好ましい。その場合の 分岐基は、アルキル基、シクロアルキル基またはアリー ル基(例えば、フェニル基またはメチル置換フェニル 基) であることが好ましい。さらに好ましいR4 は、ケ イ索原子に隣接する炭素原子、すなわちαー位炭素原子 が2級または3級の炭素原子であるものである。とりわ け、ケイ素原子に結合している炭素原子が3級のものが 好ましい。R⁴が分岐炭化水素基である場合の炭素数は 通常3~20、好ましくは4~10である。また、R4 が環状脂肪族炭化水素基である場合の炭素数は通常4~ 20、好ましくは5~10である。R⁵ はR⁴ と同一も しくは異なる炭化水素基またはヘテロ原子含有炭化水素 基が好ましく、炭素数1~20、好ましくは1~10の 炭化水素基あるいはヘテロ原子含有炭化水素基である。 ヘテロ原子としては、酸素原子、イオウ原子、窒素原 子、リン原子、ケイ素原子が好ましい。 R6 は炭素数2 以上の炭化水基であり、炭素数が2~20、好ましくは 2~10、さらに好ましくは2~4の脂肪族炭化水素基 である。

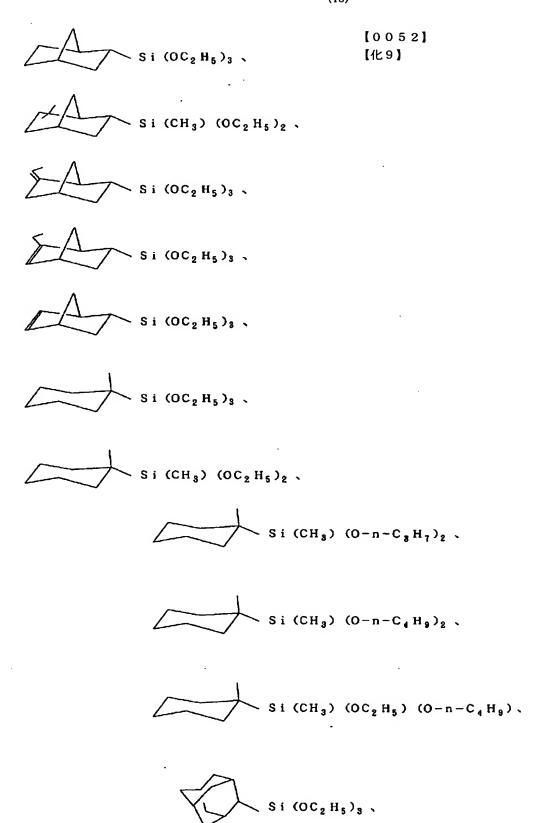
【0050】本発明で使用できるこれ等のケイ素化合物 の具体例は、下記の通りである。 (CH₃)₃ CSi (CH_3) $(OC_2 H_5)_2$, $(CH_3)_3 CSi$ (C H_3) $(O-n-C_3 H_7)_2$, $(CH_3)_3 CSi$ (CH_3) $(O-i-C_3H_7)_2$, $(CH_3)_3CS$ $i (CH_3) (O-n-C_4 H_9)_2 (CH_3)_3 C$ $Si(CH_3)(O-i-C_4H_9)_2$, $(CH_3)_3$ $CSi(CH_3)(O-t-C_4H_9)_2$, (CH_3) $_3$ CS i (CH $_3$) (O-n-C $_6$ H $_{13}$) $_2$, (CH $_3$) $_3$ CS i (CH $_3$) (O-n-C $_8$ H $_{17}$) $_2$, (C H_3) 3 CS i (CH₃) (O-n-C₁₀H₂₁) 2, $(CH_3)_3 CSi (C_2 H_5) (OC_2 H_5)_2$ $(CH_3)_3 CSi (n-C_3H_7) (OC_2H_5)$ $_{2}$ (CH₃) $_{3}$ CS i (i - C $_{3}$ H $_{7}$) (OC $_{2}$ H $5)_2$, $(CH_3)_3$ $CSi(n-C_4H_9)$ $(OC_2)_1$ H_5)₂ (CH_3)₃ CSi ($i-C_4$ H_9) (OC $_{2}$ H₅) $_{2}$ (CH₃) $_{3}$ CS i (s-C₄ H₉) (O $C_2 H_5$)₂, $(CH_3)_3 CSi(t-C_4 H_9)$ $(OC_2 H_5)_2$, $(CH_3)_3 CSi (n-C_5)$ H_{11}) (OC₂ H_5)₂, (CH₃)₃ CS i (n-C $_{5}$ H₉) (OC₂ H₅)₂, (CH₃)₃CS i (n- $C_6 H_{13}$) (OC₂ H₅)₂, (CH₃)₃ CS i (c $-C_6 H_{11}$) $(OC_2 H_5)_2$, $(CH_3)_3 CSi$ $(C_2 H_5) (O-n-C_3 H_7)_2$, $(CH_3)_3 C$ $Si(C_2H_5)(O-i-C_3H_7)_2$, (CH_3) $_3$ CS i (C₂ H₅) (O-n-C₄ H₉)₂, (CH $_3$) $_3$ CS i (C₂ H₅) (O-i-C₄ H₉) $_2$, $(CH_3)_3 CSi (C_2 H_5) (O-s-C_4 H_9)$ 2. $(CH_3)_3 CSi (C_2 H_5) (O-t-C_4 H_9)$

) 2 \cdot (CH₃) 3 CS i (C₂ H₅) (O-n-C₆ H_{13}) 2 (CH₃) 3 CS i (C₂ H₅) (O-n $-C_8 H_{17}$) 2. (CH₃) 3 CS i (C₂ H₅) (O $-n-C_{10}H_{21}$) 2. (CH₃) 3 CS i (i-C₃ H₇) $(O-n-C_3 H_7)_2$, $(CH_3)_3CSi(i C_3 H_7$) $(O-i-C_3 H_7)_2$, $(CH_3)_3 CS$ $i (i-C_3 H_7) (O-n-C_4 H_9)_2$, (CH $_3$) $_3$ CS i (i -C $_3$ H $_7$) (O-i-C $_4$ H $_9$) $2 \cdot (CH_3)_3 CSi(i-C_3H_7) (O-s-C$ $_{4}$ H₉)₂ (CH₃)₃ CS i (i-C₃ H₇) (O $-t-C_4H_9$)₂, (CH₃)₃ CS i (i-C₃ H 7) $(O-n-C_6 H_{13})_2$, $(CH_3)_3 CS_i$ (i $-C_3 H_7$) $(O-n-C_8 H_{17})_2$, $(CH_3)_3 C$ Si $(i-C_3 H_7)$ $(O-n-C_{10}H_{21})_2$, (CH 3) 3 CS i $(O-n-C_3 H_7)$ $(OC_2 H_5)_2$ $(CH_3)_3 CSi (O-i-C_3 H_7) (OC_2 H$ $5)_2$, $(CH_3)_3CS_i$ $(O-n-C_4H_9)$ (O $C_2 H_5$)₂ (CH_3)₃ CSi ($O-i-C_4 H$ $_{9}$) (OC $_{2}$ H $_{5}$) $_{2}$, (CH $_{3}$) $_{3}$ CS i (O-s- $C_4 H_9$) $(OC_2 H_5)_2$, $(CH_3)_3 CSi$ (O $-t-C_4 H_9$) (OC₂ H₅)₂, (CH₃)₃ CS $i (O-n-C_5 H_{11}) (OC_2 H_5)_2$, (CH₃) $_3$ CS i (O-c-C₅ H₉) (OC₂ H₅) $_2$ 、 (C H_3) 3 CS i (O-n-C₆ H_{13}) (OC₂ H_5) $_2$, (CH₃) $_3$ CS i (O-n-C₅ H₁₁) (OC₂ H_5)₂, $(i-C_3 H_7)_2 Si (OC_2 H_5)_2$, $(i-C_4 H_9)_2 Si (OC_2 H_5)_2$, $(s-C_4)_3$ H_9) 2 S i (OC₂ H_5) 2 \ (neo-C₅ H_{11}) $2 \text{ S i } (OC_2 \text{ H}_5) 2 \times (c-C_5 \text{ H}_9) 2 \text{ S i } (O$ $C_2 H_5$)₂, $(c-C_5 H_9)_2 Si (O-n-C_3)$ H_7)₂, $(c-C_5 H_9)_2 Si (O-n-C_4 H$ $9)_2$, $(c-C_5H_9)_2$ Si $(O-n-C_5H_{11})$ $_2$ 、 $(c-C_5 H_9)_2 Si (O-n-C_8 H_{17})_2$ 、 $(c-C_6 H_{11})_2 Si (OC_2 H_5)_2$, $(c-C_6)$ H_{11}) 2 S i $(O-n-C_3 H_7)$ 2 \ $(c-C_6)$ H_{11}) 2 S i (O-n-C₄ H₉) 2 (c-C₆ H_{11}) 2 S i $(O-n-C_5 H_{11})$ 2 \ $(c-C_6)$ H_{11}) 2 S i $(O-n-C_8 H_{17})$ 2 \ $(c-C_6)$ H_{11}) Si (CH₃) (OC₂ H₅)₂ (c-C₆ H 11) Si (CH_3) $(O-n-C_3H_7)_2$, $(c-C_3H_7)_2$ $8 H_{17}$) Si (CH₃) (O-n-C₄ H₉)₂, (c $-C_6 H_{11}$) Si (CH₃) (O-n-C₅ H₁₁)₂, $(c-C_6 H_{11}) Si (CH_3) (O-n-C_8 H_{17})$ $_2$. (c-C₆ H₁₁) S i (C₂ H₅) (OC₂ H₅) $2 \cdot (c - C_6 H_{11}) S i (n - C_4 H_9) (OC_2 H_{11})$ $_{5}$) $_{2}$, $(c-C_{6}H_{11})$ S i $(c-C_{5}H_{9})$ (OC $_{2}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{4}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $H_5)_2$, $(C_2 H_5)_3 CSi (CH_3) (O-n C_3 H_7$)₂ ($C_2 H_5$)₃ CS i (CH₃) (O $i - C_3 H_7$)₂, $(C_2 H_5)_3 CSi (CH_2)$

 $(O-n-C_4 H_9)_2$, $(C_2 H_5)_3 CSi$ (CH $_{3}$) $(O-i-C_{4} H_{9})_{2}$, $(C_{2} H_{5})_{3} CSi$ (CH_3) $(O-t-C_4 H_9)_2$, $(C_2 H_5)_3 C$ $Si (CH_3) (O-n-C_6 H_{13}) 2$, $(C_2 H_5)$ $_3$ CS i (CH $_3$) (O-n-C $_8$ H $_{17}$) $_2$, (C $_2$ H $_{5}$) $_{3}$ CS i (CH $_{3}$) (O-n-C $_{10}$ H $_{21}$) $_{2}$ (C $_{2}$ $_{15}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{3}$ $_{5}$ $_{1}$ $_{15}$ $_{$ $_{2}$ H₅) $_{3}$ CS i (n-C₃ H₇) (OC₂ H₅) $_{2}$ 、 $(C_2 H_5)_3 CSi (i-C_3 H_7) (OC_2 H_5)_2$ $(C_2 H_5)_3 CSi (n-C_4 H_9) (OC_2 H_5)$) $_{2}$, $(C_{2} H_{5})_{3} CSi (i-C_{4} H_{9}) (OC_{2})$ H_5)₂, $(C_2 H_5)_3 CSi(s-C_4 H_9)$ (O $C_2 H_5$) 2 \ $(C_2 H_5)$ 3 CS i $(t-C_4 H_9)$ $(OC_2 H_5)_2$, $(C_2 H_5)_3 CSi (n-C_5 H$ 11) $(OC_2 H_5)_2$, $(C_2 H_5)_3 CSi (c-C_5)$ H_9) $(OC_2 H_5)_2$, $(C_2 H_5)_3 CSi$ (n $-C_6 H_{13}$) (OC₂ H₅)₂, (C₂ H₅)₃ CS i $(c-C_6 H_{11}) (OC_2 H_5)_2$, H $(CH_3)_2 C$ $(CH_3)_2 CSi (CH_3) (OC_2H_5)_2$, H $(CH_3)_2 C (CH_3)_2 CSi (C_2 H_5) (OC$ 2 H₅) 2, H (CH₃) 2 C (CH₃) 2 CS i (n $-C_3 H_7$) (OC₂ H₅)₂, H (CH₃)₂ C (C H_3) 2 CS i (i - C₃ H_7) (OC₂ H_5) 2 、 H $(CH_3)_2 C (CH_3)_2 CS i (n-C_4 H_9)$ $(OC_2 H_5)_2$, $H(CH_3)_2 C(CH_3)_2 CS$ $i (O-n-C_3 H_7)_2 \ H (CH_3)_2 C (C$ H_3) 2 CS i (CH₃) (O-i-C₃ H₇) 2 、H $(CH_3)_2 C (CH_3)_2 CSi (CH_3) (O-n$ $-C_4 H_9$) 2 、H (CH₃) 2 C (CH₃) 2 CS i $(C_2 H_5) (O-n-C_3 H_7)_2$, $(CH_3)_2$ $(C_2 H_5) CSi (CH_3) (OC_2 H_5)_2$, (C H_3) 2 (C_2 H_5) CSi (CH_3) ($O-n-C_3$ H_7)₂, (CH₃)₂ (C₂ H₅) CS i (CH₃) $(O-n-C_4 H_9)_2$, $(CH_3)_2$ $(C_2 H_5)$ C $Si(C_2H_5)(O-n-C_4H_9)_2$, $(CH_3)_3$ CS i $(OC_2 H_5)_3$, $(CH_3)_3 CS i (O$ $n-C_3H_7$) 3. (CH₃) 3 CS i (O-i-C₃ H_7) 3 (CH_3) 3 CSi ($O-n-C_4$ H_9) $_3$ 、 (CH $_3$) $_3$ CS i (O-i-C $_4$ H $_9$) $_3$ 、 (C H_3) 3 CS i (O-t-C₄ H_9) 3 (CH₃) 3 CS i $(O-n-C_6 H_{13})_3$, $(CH_3)_3 CS i$ $(O-n-C_8 H_{17})_3$, $(CH_3)_3 CSi (O-n)_1$ $-C_{10}H_{21}$) 3 (CH₃)₂ (C₂ H₅) CS i (O $C_2 H_5$) 3 (CH₃) 2 (C₂ H₅) CS i (O $n-C_3H_7$) 3 (CH₃)₂ (C₂H₅) CS i $(O-i-C_3 H_7)_3$, $(CH_3)_2$ $(C_2 H_5)_C$ $Si (O-n-C_4H_9)_3$, $(CH_3)_2 (C_2 H$ 5) CS i (O-i-C₄ H₉) $_3$, (CH₃) $_2$ (C₂ H_5) CS i $(O-t-C_4 H_9)_3$, $(CH_3)_2$ $(C_2 H_5) CSi (O-n-C_6 H_{12})_3$, (CH

3) 2 ($C_2 H_5$) CS i ($O-n-C_8 H_{17}$) 3, $(CH_3)_2 (C_2 H_5) CSi (O-n-C_{10}H_{21})$ $_3$ (CH₃) $_2$ (C₂ H₅) CS i (OC₂ H₅) $_3$ 、 (CH $_3$) $_2$ (C $_2$ H $_5$) $_2$ CS i (O-n-C $_3$ H_7) 3 (CH3) (C2 H5) 2 CS i (O-i- $C_3 H_7$) 3 (CH₃) (C₂ H₅) 2 CS i (O $n-C_4 H_9$) 3, (CH₃) (C₂ H₅) 2 CS i $(O-i-C_4 H_9)_3$, (CH_3) $(C_2 H_5)_2 C$ $Si (O-t-C_4 H_9)_3$, $(CH_3) (C_2 H_5)$ $_{2}$ CS i $(O-n-C_{6}$ $H_{13})_{3}$, (CH_{3}) (C_{2}) H_5) 2 CS i $(O-n-C_8 H_{17})$ 3 (CH₃) (C₂ H₅) $_2$ CS i (O-n-C $_{10}$ H₂₁) $_3$, H (C H_3) 2 C (CH₃) 2CS i (OC₂ H₅) 3 、 H $(CH_3)_2 C (CH_3)_2 CSi (O-n-C_3H$ 7)3, H (CH3)2 C (CH3)2 CSi (O-i $-C_3 H_7$) 3 、H (CH₃) 2 C (CH₃) 2 CS i $(O-n-C_4 H_9)_3$, H $(CH_3)_2$ C (CH_3) $2 \text{ CS i } (O-i-C_4 \text{ Hg})_3 \text{ , H } (CH_3)_2 \text{ C}$ $(CH_3)_2 CSi (O-t-C_4 H_9)_3$, H (CH $_3$) $_2$ C (CH $_3$) $_2$ CS i (O-n-C $_6$ H $_1$ 3) $_3$, H (CH $_3$) $_2$ C (CH $_3$) $_2$ CS i (O-n-C $8 H_{17})_3$, H (CH₃)₂ C (CH₃)₂ CS i (O $-n-C_{10}H_{21}$) 3 (CH₃) 2 CS i (CH₃) $(OC_2 H_5) (O-n-C_3 H_7)$, $(CH_3)_2 C$ $Si(CH_3)(OC_2H_5)(O-n-C_4H_9)$ $(CH_3)_3 CSi (CH_3) (OC_2 H_5) (O-n$ $-C_8 H_{17}$) ($c-C_5 H_9$) 2 S i (OC₂ H₅) $_{2}$, ((CH₃) $_{2}$ CHCH $_{2}$) ((CH $_{3}$) $_{2}$ CH) S i $(O-n-C_5 H_{11})_2$, HC $(CH_3)_2$ C (C H_3) 2 S i (OC₂ H_5) 3,

【0051】 【化8】



【0053】 $(CH_3)_3$ CSi $(N(C_2H_5)_2)$ $(OC_2H_5)_2$ 、 $(CH_3)_3$ CSi $(OSi)_3$ (CH $_3$) $_3$) $(OC_2H_5)_2$ 等を挙げることができる。

【0054】<重合工程>本発明におけるプロピレンブロック共重合体を製造する重合工程は第1重合工程と第2重合工程からなる。しかしながら本発明の効果を損な

わない範囲で他の重合工程を排除しない。また第1重合 工程と第2重合工程の間に重合以外の他の処理を含むこ とを除外しない。

【0055】(1)第1重合工程

プロピレンまたはプロピレン/エチレン混合物を一段あ るいは多段に重合させてプロピレン単独重合またはエチ レン含量5重量%以下のプロピレンエチレンランダム共 重合体を形成させる重合工程である。好ましくはプロピ レン単独重合体を形成させる工程である。重合方法とし ては特に制限しないが、炭化水素溶媒を用いるスラリー 重合、液体モノマー中でのバルク重合、または反応モノ マーが気体である気相重合などに適用できる。好ましく は気相重合に適用される。重合方法は連続式重合、半回 分式重合、回分式重合の何れの重合を採用しても良い。 更に重合を直列に多段に行っても良く、並列に多槽重合 を行っても良い。好ましくは連続重合であり、更に好ま しくは単槽連続重合である。分子量調整剤として水素を 用いることが出来る。重合を行う前に不活性ガス雰囲気 下に触媒各成分を接触させても良く、オレフィン雰囲気 下に接触させても良い。重合温度は通常50から130 ℃、好ましくは50から110℃、更に好ましくは70 **℃から100℃である。**

【0056】(2)第2重合工程

プロピレン/エチレン混合物を一段あるいは多段に重合させてゴム状プロピレンエチレン共重合体を形成させる重合工程である。重合方法としては特に制限はないが、炭化水素溶媒を用いるスラリー重合、液体モノマー中でのバルク重合、または反応モノマーが気体である気相重合などに適用できる。好ましくは気相重合に適用される。重合方法は連続式重合、半回分式重合、回分式重合

1. $2 \le [\eta] \text{ r} / [\eta] \text{ h} \le 5. 0$

【0059】好ましくは2.0 \leq [η] r/[η] h \leq 4.5であり、更に好ましくは2.0 \leq [η] r/[η] h \leq 3.0である。該粘度比が1.2より小さくなると生成パウダーの粘着性が悪化するのみならず、品質的にも剛性や表面硬度の低下をもたらす。逆に該粘度比が5.0より大きくなるとゴム状プロピレンエチレン共重合体が均一に分散せず、射出成形品の外観を損ね、また、射出成形品の面衝撃強度が著しく低下する。

【0060】第2重合工程で製造されるゴム状プロピレンエチレン共重合体成分のプロピレン/エチレンの重量比が70/30~48/52である。好ましくは65/35~55/45である。エチレンの重量比が30より小さくなるとガラス転移温度が上昇するため、常温から低温での衝撃吸収能力が低下する。一方エチレンの重量比が52を越えると、第1重合工程で製造したポリマー成分との相溶性が悪くなり該共重合成分の分散が均一でなくなる。これは射出成形品の外観を損ない、成形品の常温 Izod衝撃強度の低下や面衝撃強度の低下をもたらす。

の何れの重合を採用しても良い。更に重合を直列に多段に行っても良く、並列に多槽重合を行っても良い。好ましくは連続重合であり、更に好ましくは単槽連続重合である。重合温度は通常50から130℃、好ましくは50から110℃、更に好ましくは60℃から100℃である。第2重合工程は、第1重合工程で得られた重合体の存在下に行なわれ、第1重合工程で添加された触媒を用いて重合することができる。しかし、必要に応じて、第2重合工程において、成分(A1)、成分(A)、成分(B)あるいはその他の成分を追加することを妨げない。

【0057】 <プロピレンブロック重合体>本発明であるプロピレンブロック重合体のMFRは10g/10分以上である。好ましくは20g/10分以上である。第1重合工程で製造される結晶性プロピレン単独重合体部分または5重量%までのエチレンを含むプロピレンランダム共重合体部分が全重量に対して50~80重量%である。好ましくは60~80重量%である。第2重合工程で製造されるゴム状プロピレンエチレン共重合体部分が全重量に対して20から50重量%である。好ましくは20~40重量%である。第1重合工程で製造される結晶性プロピレン単独重合体または5重量%までのエチレン・40重量%である。第1重合工程で製造されるゴム状プロピレンエチレン共重合体の極限固有粘度[n] hと第2重合工程で製造されるゴム状プロピレンエチレン共重合体の極限固有粘度[n] rの比が式(1)を満たす

[0058]

【数3】

h≦5.0 式 (1)

[0061]

【実施例】以下、本発明を実施例により更に詳しく説明 する。

[MFR] JIS-K7210に準拠して測定(230 ℃、2.16kg) した。

[ゴム状プロピレンエチレン共重合成分重量%] 2gの 試料を沸騰キシレン300g中に20分間浸漬して溶解 させた後23℃で12時間冷却させる。析出した固相を ガラスフィルターで濾過分別後乾燥して析出固相重量を 求め、2gから引いた値を該共重合成分重量とし、重量 %を計算する。

 $[[\eta] h, [\eta] r]$

135℃デカリン溶液中での測定した極限固有粘度

[n]

 $[\eta]$ hは第1段階で重合されたプロピレン単独重合体を測定

[η] r はプロピレンエチレンブロック共重合体から沸 騰キシレンで抽出したゴム状成分を測定

【0062】[プロピレン/エチレンの重量比] 第1重

合工程でプロピレン単独重合耐を製造する場合はNMRにより求めた総エチレン重量%(A)と上記ゴム状プロピレンエチレン共重合成分重量%(B)より計算する。つまりA/Bがエチレンの比率となる。第1重合工程においてプロピレンランダム共重合体を製造する場合は第1重合工程でのエチレン重量%(C)も含めて計算する。つまり(A-C)/Bがエチレンの比率となる。

【0063】 [曲げ弾性率] JIS-K7203に準拠して測定した。

[IZOD衝撃強度] JIS-K7110に準拠して23℃下で測定した。

[面衝撃強度] 射出成形で作製した80×120×2mmのシート状試験片に直径20mm、荷重3kgのダートを高さ2.5mから落下させ、その際の吸収エネルギーを測定した。その際の雰囲気温度は23℃で測定。

[ロックウェル硬度]JIS-K7202に準拠し、R ースケールにて23℃下で**測**定した。

[ゲル数] 射出成形法で50×50×0.5mmの成形品を作製。この試験片の反対側から光を投射し、実体顕微鏡等で拡大写真を撮り、全体の4分の1について画像処理装置で平均直径50μ以上、若しくは300μ以上のものを数え4倍した。

【0064】実施例1

[成分(A)の製造] 充分に窒素置換したフラスコに、 脱水および脱酸素したnーヘプタン4000ミリリット ルを導入し、次いでMgCl2を8モル、Ti(O-n -C4 Hg) 4 を16モル導入し、95℃で2時間反応 させた。反応終了後、40℃に温度を下げ、次いでメチ ルヒドロポリシロキサン (20センチストークスのも の)を960ミリリットル導入し、3時間反応させた。 生成した固体成分をnーヘプタンで洗浄した。次いで、 充分に窒素置換したフラスコに、上記と同様に精製した n-ヘプタンを1000ミリリットル導入し、上記で合 成した固体成分をMg原子換算で4.8モル導入した。 次いでn-ヘプタン500ミリリットルにSiCla 8モルを混合して30℃、30分間でフラスコへ導入 し、70℃で3時間反応させた。反応終了後、n-ヘプ タンで洗浄した。次いでnーヘプタン500ミリリット ルにフタル酸クロライド0. 48モルを混合して、70 ℃、30分間でフラスコへ導入し、90℃で1時間反応 させた。反応終了後、nーヘプタンで洗浄した。次い で、SiCl4 200ミリリットルを導入して80℃ で6時間反応させた。反応終了後、n-ヘプタンで充分 に洗浄して成分(A)を製造するための固体成分(成分 (A1)) とした。このもののチタン含量は1.3<u>重量</u>%であった。

【0065】次いで、充分に窒素置換したフラスコに、上記と同様に精製したnーヘプタンを1000ミリリットル導入し、上記で合成した固体成分を100グラム導入し、(t-C4 H9)Si(CH3)(OCH3)224ミリリットル、Al(C2 H5)334グラムを30℃で2時間接触させた。接触終了後、nーヘプタンで充分に洗浄し、塩化マグネシウムを主体とする成分(A)を得た。このもののチタン含量は1.1重量%であった。

【 O O 6 6 】 [成分 (B)] トリエチルアルミニウムを 使用した。

[プロピレンブロック共重合体の製造] 上記触媒成分 (A) 及び(B) を使用し、第1重合工程として反応部 容積280Lを有する流動床式気相反応器を用い重合温 度85℃、プロピレン分圧22kg/cm²の条件下プ ロピレン単独重合を連続的に行った。この時上記触媒成 分(A)は1.2g/hrの速度で、また上記触媒成分 (B) としてトリエチルアルミニウムを5.5g/hr の速度で連続的に供給した。第1重合工程より抜き出さ れるパウダーを連続的に第2重合工程として用いる反応 部容積280Lを有する流動床式気相反応器に送りプロ ピレンとエチレンの共重合を連続的に行った。第2重合 工程から連続的に30kg/hrのポリマーを抜き出し た。 [η] h/ [η] r は各重合工程での水素濃度をコ ントロールすることにより、ゴム状プロピレンエチレン 重合体のプロピレン/エチレン比は第2重合行程でのプ ロピレンとエチレンのガス組成をコントロールすること により所望するインデックスのプロピレンブロック共重 合体を得た。また製造されたプロピレンプロック共重合 体のインデックスを表1に示す。また品質評価結果を表 1 に示す。

【0067】 [造粒] 神戸製鋼所整2FCMを用い、上部ローター回転数800rpm温度200℃、下部押出機回転数100rpm温度200℃、押し出し量80kg・hrの条件で造粒を行った。

実施例2~6、及び比較例1~5

表1にあるようなインデックスを持つブロック共重合体 を実施例1と同様に行った。品質評価結果を表1に示 す。

[0068]

【表1】

7	
æ	

	プロピレンーエチレンプロック共復合体				FF 66					
	MFR全体	ゴム状成分	[n] h	プロビレン/エチレン 重量比	曲·万弹性中 MPa	IZOD	面衝擊強度	D19923	41	做
						(23°C)	(-20 ℃)	硬度	≥ 5 0 µ	≥300 μ
	g/10 5)					KJ/m²	ı	R-Scale	個人	2 5 cm²
実施例 1	20. 5	25. 5	2.3	60/40	850	N. B	5. 5	80	3.8	<1
実施例 2	19. 3	24. 3	2.6	60/40	850	K, B	5.5	81	10	<1
実施刑 3	31. 3	25. 9	2.9	60/40	850	20	5, 5	76	12	<1
英施例 4	28.5	26.0	3.1	60/40	850	16	4.5	76	51	3.5
実施例 5	30. 2	25.7	2.4	50/50	880	14	4.0	78	39	4. 3
実施例 6	32. 2	3L0	2. 8	60/40	750	M. B	5.5	70	28	1.2
比較例1	18.9	24.6	5.1	60/40	880	19	2.5	81	> 250	12.5
比较例2	28. 5	23. 9	1. 1	60/40	800	12	4.0	55	1.3	<1
比较何3	31. 0	25.7	5.2	60/40	870	11	20	78	> 250	16.5
比较例 4	32. 1	26. 6	2.9	40/60	900	10	3.0	80	90	8.5
比较例 5	29. 5	18.3	2.4	60/40	1100	9	3.0	87	7. 5	<1

注) N. B:破断世界

【0069】 【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の理解を助けるためのフローチャート図

【図1】

